# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.



 $\mathcal{D}_{4}$ 

## DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets<sup>3</sup>:

A61K 9/52, 31/22

(11) Numéro de publication internationale: WO 82/01649

(43) Date de publication internationale: 27 mai 1982 (27.05.82)

(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR81/00148

(22) Date de dépôt international:

18 novembre 1981 (18.11.81)

(31) Numéro de la demande prioritaire:

80/24568

(32) Date de priorité:

19 novembre 1980 (19.11.80)

(33) Pays de priorité:

FR

(71) Déposant: DESHORS [FR/FR]; 38 bis, Rue d'Artois, F-75008 Paris (FR).

(71)(72) Déposant et inventeur: LARUELLE, Claude [FR/FR]: Avenue Bellevue, F-06270 Villeneuve Loubet (FR).

(74) Mandataire: PINGUET, André; Capri, 21 bis, avenue Mozart, F-75016 Paris (FR).

(81) Etats désignès: AT, CH, DE, FR (brevet européen). GB, LU, NL

Publice

Avec rapport de recherche internationale. Avec revendications modifiées.

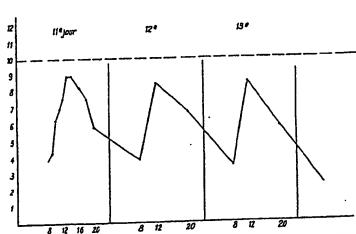
(54) Title: NEW GALENIC PREPARATION OF PHENOFIBRATE, METHOD FOR THE OBTENTIO N THEREOF, ITS APPLICATION AS A MEDICINE

(54) Titre: NOUVELLE FORME GALENIQUE DU FENOFIBRATE, SON PROCEDE D'OBTENTION, SON AP-PLICATION COMME MEDICAMENT

#### (57) Abstract

1

The medicine is formed with granules, each of them being comprised of a meutral core (saccharose + starch) covered with a first layer of phenofibrate admixed with an excipient, and with a second microporous outer layer of an edible polymer. The daily administration of one capsule of 250 mg instead of three doses of 100 mg allows to reduce the dosing and the number of administrations due to the progressive and retarded release of the phenofibrate. A minimum dose is maintained in the blood, high temporary concentrations are avoided and the total ingested quantity is reduced.



(57) Abrėgė

Le médicament est formé de granules constituées chacune d'un noyau neutre (saccharose + amidon) recouvert d'une première couche de fénofibrate en mélange avec un excipient, et d'une deuxième couche extérieure microporeuse d'un polymère comestible. L'administration d'une gélule de 250 mg par jour au lieu de trois prises de 100 mg permet ainsi de réduire le dosage et le nombre d'administrations grâce à la libération progressive et retardée du fénofibrate. On maintient une dose minimale dans le sang, on évite les fortes concentrations temporaires, et on réduit la quantité totale ingérée.

BAD ORIGINAL

#### UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT AL BR CF CG CH CM DE DK FI FR GA GB	Autriche Australie Brésil République Centrafricaine Congo Suisse Cameroun Allemagne, Republique féderale d' Danemark Finlande France Gabon Royaume-Uni:	KP LI LU MC MG MW NL NO RO SE SN SU TD	République populaire democratique de Coree Liechtenstein Luxembourg Monaco Madagascar Malawi Pays-Bas Norvege Roumanne Suède Sénegal Union soviétique Tchad Togo
HU JP	Hongne Japon	us	Etals-Unis d'Amérique

20

25

-1 -

Nouvelle forme galénique du fénofibrate, son procédé d'obtention, son application comme médicament.

La présente invention concerne une nouvelle forme galénique du fenofibrate (DCI) et/ou de ses dérivés, son procédé d'obtention et les médicaments comprenant cette forme.

On rappelle que le fénofibrate est le para-(4-chlorobenzoyl)
-phénoxyisobutyrate d'isopropyle. Dans la présente demande, on désigne par l'expression "fénofibrate et ses dérivés" les composés de
formule I

R2
CH
13

 $R_{1} - Co \xrightarrow{R_{2}} O \xrightarrow{CH_{3}} CO \xrightarrow{Y} (I)$ 

dans laquelle R<sub>1</sub> représente un groupement phényle ou un groupement phényle substitué par un ou plusieurs - CH<sub>3</sub>, CF<sub>3</sub> ou halogènes (notamment fluor, chlore ou brome),

 $\rm R_2$  et R  $_3$  représentent indépendamment un atome d'hydrogène ou d'halogène (de préférence fluor, chlore ou brome), un groupement alkyle ou alkoxy ayant 1 à 5 C ou un groupement -CF  $_3$ , -SCH  $_3$ , -SOCH  $_3$ , -SO $_2$ CH  $_3$  ou -OH, et

Y représente un groupement -OH, un groupement alkoxy inférieur, de préférence en  $C_1$  -  $C_4$ , un groupement -NR $_4$ R $_5$ , un groupement -NHCH $_2$  CH $_2$  N R $_4$ R $_5$  ou un groupement -O-alkylène-NR $_4$ R $_5$ , l'alkylène ayant notamment 2 à 6 atomes de carbone R $_4$  et R $_5$ , identiques ou différents, représentant chacun un atome d'hydrogène, un groupement alkyle en C $_1$  - C $_5$ , un groupement cycloalkyle en C $_3$  - C $_7$ , de préférence en C $_5$  - C $_6$ , un groupe aryle ou aryle substitué sur le reste aromatique par un ou plusieurs groupements halogènes, méthyle ou

ou bien R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub> forment ensemble avec l'atome d'azote auquel ils sont reliés, soit un groupe n-hétérocyclique ayant 5 à 7 sommets pouvant renfermer un second hétéroatome choisi parmi N, O et S, et pouvant être substitué, soit un reste amide dérivé de la lysine ou de





10

15

20

25

cystéine.

Bien entendu, l'expression fénofibrate et ses dérivés''
englobe en outre les sels d'addition d'acides pharmaceutiquement acceptables, susceptibles d'être obtenus au départ des composés de formule I.

Les composés de formule I, ainsi que ces sels d'addition, sont connus et décrits notamment par le brevet français 69 39954 (No. de publication 2.035.821) et son certificat d'addition 72 36165 (No. de publication 2.157.853).

On sait que le fénofibrate est utilisé pour le traitement des hyperlipidémies, hypercholestérolémies et hypertriglycéridémies endogènes de l'adulte. Ainsi, on peut observer chez l'homme soumis à un traitement par le fénofibrate, à raison de 300 à 400 mg par jour, une réduction de la cholestérolémie de 20 à 25% et une réduction de la triglycéridémie de 40 à 50%.

Cette action significative se manifeste dès le premier mois de traitement et persiste après 30 mois de traitement.

En raison de leur fréquence (4 à 5 % de la population) et de leur rôle dans la génèse de l'artériosclérose, les hyperlipidémies contribuent à l'augmentation du risque statistique d'accident vasculaire, en particulier coronarien.

D'une manière générale, le traitement des hyperlipidémies par le fénofibrate constitue un traitement symptomatique à long terme non dénué de risques.

Dans un article intitulé "Drug Plasma Levels and Hypocholesterolemic Effect of Fenofibrate in Patients with Type IIa Hyperlipoproteinemia", publié dans la revue "Current Therapeutic Research", vol. 26, No. 3, sept. 1979, les auteurs P. Drouin, L. Méjean, D. Lambert, J. P. Sauvanet, et G. Derby, de l'Université de Nancy I, Inserm U. 59, et C. Tourne et E. Wülfert du Centre de Recherches des Laboratoires Fournier à Dijon, disent: "...!'effet hypocholestérolémiant du fénofibrate est démontré avec des taux plasmatiques allant de moins de 5 µg/ml jusqu'à 35 µg/ml..." et on peut lire un peu plus



15.

20

25

- 30

loin : ... "En regard des incertitudes des réactions défavorables dans les traitements à long terme, les cliniciens doivent établir et maintenir le taux plasmatique le plus bas compatible avec un effet thérapeutique optimal. Dans le cas du fénofibrate, il est évident que les taux plasmatiques circulant ne doivent pas dépasser  $10~\mu g/ml$ .

En particulier, on a pu relever des cas d'atteinte hépatique, de troubles digestifs et intestinaux.

En outre, le risque de lithiase biliaire induit par la prise de fénofibrate n'est pas à exclure.

10 Il était donc utile de chercher à réduire les doses administrées.

Usuellement, le fénofibrate est présenté sous forme de gélules dosées à 100 mg de principe actif : la posologie journalière moyenne est de 300 à 400 mg, parfois 600 mg.

La présente invention a pour objet une nouvelle forme galénique permettant de réduire le dosage et le nombre d'administrations grace à la libération progressive et retardée de fénofibrate et/ou de ses dérivés. Cette forme est remarquable en ce qu'elle est constituée par des granules comprenant une âme neutre constituée d'un grain d'un excipient inerte comprenant au moins un constituant choisi parmi le saccharose et le lactose, éventuellement en mélange avec de l'amidon, ladite âme neutre étant revêtue d'une première couche contenant le fénofibrate et/ou ses dérivés en mélange avec un excipient pour la première couche comprenant au moins un premier constituant choisi parmi le talc, la silice et leurs mélanges, et un second constituant qui est l'acide stéarique, puis d'une seconde couche, ou couche externe, constituée par une enveloppe microporeuse comprenant au moins un polymère compatible avec l'administration par voie orale.

Dans un mode de réalisation particulier, l'âme neutre est constituée par du saccharose, du lactose ou leurs mélanges.

Parmi les polymères compatibles avec l'administration or ale, on citera notamment les polymères naturels et/ou synthétiques



10

15

20

25

30

appartenant à la classe constituée par la gomme laque, la gomme arabique, la gélatine des éthers ou esters de cellulose tels que l'éthylcellulose, l'acétophtalate de cellulose ou le triacétate de cellulose, le polyoxyéthylèneglycol, les polyméthacrylates, les copolymères styrène acrylonitrile et le polyvinyl pyrrolidone, en enveloppes successives.

Selon un autre mode de réalisation particuliers, l'âme neutre peut être un mélange comprenant de 20 à 60% en poids de saccharose et/ou de lactose et de 1 à 40% en poids d'amidon. Ces proportions sont exprimé es par rapport au poids total de la nouvelle forme galénique.

Selon une forme de réalisation de l'invention, la nouvelle forme galénique contient de 0,01 à 1 % environ, et en particulier de 0,1 à 0,5 % en poids, d'acide stéarique, de 5 à 15% en poids de talc et de 2 à 10 % en poids de silice desséchante. En outre, l'ame neutre peut comprendre des adsorbats de fénibrate et/ou ses dérivés.

Généralement, la nouvelle forme galénique telle que définie précédemment contient par rapport à son poids total, de 25 à 55% environ en poids de fénofibrate et/ou de ses dérivés, et de 2 à 10 % environ en poids de polymère constituant la couche externe, le reste étant constitué par les autres excipients inertes, présents par exemple dans une proportion de 40 à 70% environ.

Par rapport au poids total, l'âme neutre représente généralement de 15 à 60 %.

Généralement, le grain constituant l'âme neutre a des dimensions de l'ordre de 0,1 à 0,5 mm, et les ——granules, objet de l'invention, ont des dimensions n'excédant pas 2 mm environ, ces dimensions variant par exemple de 1 mm à 2 mm dans la plupart des cas.

Il convient de remarquer que la première couche, telle que définie ci-dessus, peut être elle-même composée de plusieurs sous-couches (généralement pas plus de 4) obtenues par applications successives de fénofibrate et/ou de ses dérivés et du ou des excipients



15

20

25

30

pour ladite première couche.

Bien entendu, l'invention n'est pas limitée à des granules ayant des proportions déterminées de polymère ou un nombre déterminé desdites sous-couches, car un des intérêts de la nouvelle forme de l'invention est de réaliser un médicament ayant un effet retard contrôlé par le mélange de granules ayant différentes vitesses de libération de fénofibrate et/ou de ses dérivés.

L'invention a également pour objet un procédé d'obtention de la nouvelle forme galénique remarquable en ce qu'on prépare au préalable par granulation, les—granules neutres, qu'on les sèche et les tamise, qu'on imprègne ces—granules avec une solution de fénofibrate et/ou de ses dérivés, qu'on enrobe ensuite lesdits granules avec ledit excipient pour la première couche, qu'on répète, si désiré, les opérations d'imprégnation de fénofibrate et d'enrobage, puis qu'on forme l'enveloppe microporeuse par revêtement à l'aide dudit polymère en solution dans un solvant.

Pour le fénofibrate et le polymère, on utilise notamment un solvant organique pharmaceutiquement acceptable, tel que l'éthane ou l'acétone.

De plus, la présente invention a pour objet des mé.dicaments comprenant la nouvelle forme d'administration du fénofibrate et/ou de ses dérivés, sous forme de granules actifs éventuellement mélangés à des granules neutres non enrobés de polymère afin d'obtenir une concentration prédéterminée en fénofibrate et/ou de ses dérivés, cet ensemble de granules étant présenté sous forme de gélules, de comprimés, de suppositoires, de sirop, de granulés ou de poudre.

L'ensemble des caractéristiques et avantages de l'invention seront mieux compris par l'homme de l'art en se référant à la description qui va suivre de modes de réalisation particuliers pris à titre d'exemples non limitatifs de la nouvelle forme galénique, de son procédé et de ses applications thérapeutiques, en particulier en relation avec les contrôles pharmacologiques et cliniques effectués - 6 -

en utilisant la nouvelle forme galénique.

### Exemple de Préparation de la Nouvelle Forme Galénique

On indique ci-après un exemple de fabrication correspondant à 100 000 gélules dosées à 250 mg.

5	1)	Formule de fabrication
		~~~

	. Fénofibrate 25	кg
	. Saccharose, amidon, gomme laque, talc, silice	
	desséchante, acide stéarique 27,5	kg
	. Alcool éthylique absolu q s	
10	Les proportions des divers excipients sont les suivantes :	
	- saccharose 13	kg
	- amidon 6	kg
	- talc 3,5	kg
	- silice	kg
15	- acide stéarique	kg
•	- gomme laque 2	kg
	On mélange et granule l'amidon de mass et le saccharose p	ouis on
	tamise et on turbine longuement les grains de façon à les r	rendre
	parfaitement sphériques. On tamise à nouveau et on sèche	parfai-
20	tement.	
	Dans un mélangeur en acier inoxydable, on projette sur le	s âmes
	neutres ainsi obtenues, une solution alcoolique de fénofibr	ate.
	On réalise ensuite la première couche en incorporant à ce	es granules
	une partie du mélange des autres excipients (à l'exception	de la gomm
25	laque) puis on recommence la pulvérisation de fénofibrate	, cet enro-
	bage étant recommencé plusieurs fois avec tamisage et sé	chage si
	nécessaire entre chaque sous-couche.	
	Lorsque la première couche contenant le principe actif es	tærminée,
	on réalise la couche extérieure microporeuse, en projetan	nt sur les
30	granules la gomme laque en solution dans l'alcool éthylique	ie absolu,





en quantité suffisante pour imprégner l'ensemble des granules. On sèche ensuite soigneusement en éliminant l'alcool éthylique

20

- 7 -

restant, on tamise à nouveau et on contrôle comme ci-après le titre des granules obtenus avant de mettre en gélules, après avoir ajusté éventuellement le titrage par addition et homogénéisé avec des granules neutres pour arriver au titrage désiré.

En opérant de façon analogue à celle décrite dans l'exemple précédent, on a préparé des granules selon l'invention en remplaçant la gomme laque par la polyvinylpyrolidane ou par un polyméthacrylate.

On a également préparé des granules selon l'invention dans lesquels l'âme neutre est exclusivement constituée de saccharose ou de lactose.

#### Mesure de la Libération du Fénofibrate

Avec les granules de l'invention, on peut par exemple assurer une libération retardée de fénofibrate théorique :

15 . 1ère heure : libération égale à 40 %

4è heure : libération égale à 80 %

. 8è heure : libération égale à 100 %

Pour contrôler cette caractéristique, on utilise un appareil à délitement dans lequel on met en contact une quantité de granules correspondant à environ 250 mg de principe actif avec des liquides artificiels, l'appareil permettant de maintenir une agitation constante et une température constante de 37° - 0,5° C. Les liquides artificiels sont des solutions tamponnées à pH successifs utilisées selon le schéma cidessous.

25	Période	Solutions	Temps de libération	pН	% de principe actif
					<b></b>
	1	25 ml liquide gastrique	1 h (le heure)	1,5	40%
	2	25 ml liquide intestinal	1 h (2e heure)	4,5	> 40%
	3	25 ml liquide intestinal	2 h (3&4è heu)	6,9	80%
30	4	25 ml liquide intestinal	2 h (5&6 heur)	6,9	> 80%
	5	25 ml liquide intestinal	2 h (7&8è heu)	7,2	100%
30	_				



15

20

25

#### Mesure de Biodisponibilité de la Nouvelle Présentation

Afin de préciser l'intérêt pratique de la nouvelle présentation galénique, il est indispensable de vérifier que la mise à disposition du fénofibrate par la nouvelle présentation conduit à un taux plasmatique d'acide fénofibrique, chez l'homme ayant une signification thérapeutique.

Dans le cadre de la présente invention, il était donc nécessaire de vérifier la bioéquivalence de la forme connue et de la nouvelleù présentation et d'effectuer une étude pharmacocinétique.

La technique de dosage selon Desager (Journal of Chromatography, 1978, p. 160-64) du métabolite principal, l'acide fénofibrique, utilise la chromatographie liquide à haute pression: l'étalon interne étant l'acide cloribrique, métabolite principal du clofibrate (DCI).

Selon Desager (Int. J. Clin. Pharmacology - 1978 - p. 570-74) un traitement au long cours par le fénofibrate à raison de 300 à 600 mg par jour en 3 à 6 prises conduit à une concentration à l'équilibre du métabolite actif voisine de 10 microgrammes par litre de plasma.

Toutefois, comme cela a été rappelé ci-dessus, il est établi que l'activité thérapeutique du fénofibrate est obtenue lorsque la concentration à l'équilibre se situe dans l'intervalle 5 à 10 microgrammes par litre de plasma.

Ce résultat à l'équilibre est obtenu par la forme galénique nouvelle du fénofibrate présenté en granules lorsque la concentration est de 200 à 300 mg, préférentiellement 250 mg, de principe actif.

Des tests ont été pratiqués sur sept sujets. Les sujets ont ingéré chaque matin à 8h une gélule de 250 mg de fénofibrate retard selon l'invention. Les analyses ont été pratiquées à partir du onzième jour et ont donné les résultats suivants (moyenne des 7 sujets) :

11è jour	8 heures	3,88 µg/ml
30	9 heures	4,25 . "
	10 "	6,25
	11 "	6,95 "



20

25

30

	11è jour	12 h	eures		7,76	/g/ml
		13			8,9	11
	•	14	11		8,83	11
		16	H		8,15	II .
5		18	11		7,5	11
		20	11	$\simeq$	5,8	u·
	12è jour	8 h	eures		3,95	g/ml
		12	• 11		8,46	11
		20	11		6,57	11
10	13è jour	8 h	eures		3,43 j	g/ml
		12	11		8,43	1t
		20	11		5,76	-31

Ces résultats sont rassemblés sur le graphique donné en annexe à la présente description. Pour le 12è et le 13è jour, la courbe est simplifiée en raison du moindre nombre de relevés. On constate un bon étalement dans le temps du taux plasmatique circulant. Le taux ne dépasse pas 10 µg/ml et ne descend pas en-dessous de 3,5. En particulier, dans la journée, le taux reste au-dessus de 6, de 8 h à 20 heures.

La nouvelle forme galénique permet donc d'obtenir, avec une seule prise quotidienne et une diminution notable de la quantité de principe actif ingéré, un effet préférable à celui obtenu à l'aide des traitements classiques.

Par conséquent, on peut affirmer que la nouvelle forme galénique conduit à un nouveau médicament, remarquable, d'un maniement plus aisé et dont les effets secondaires liés à son utilisation sont diminués.

Bien entendu, l'homme de l'art pourra trouver d'autres avantages et variantes de l'invention, en particulier en ce qui concerne le procédé d'obtention des granules ou les modifications de dosage, sans pour cela sortir du cadre et de la portée de la présente invention.



#### REVENDICATIONS

1. Nouvelle forme galénique du fénofibrate et/ou de ses dérivés, caractérisé en ce qu'elle est constituée par des granules comprenant une âme neutre constituée d'un grain d'un excipient inerte comprenant au moins un constituant choisi parmi le saccharose et le lactose, éventuellement en mélange avec de l'amidon, ladite âme neutre étant revêtue d'une première couche contenant le fénofibrate et/ou ses dérivés en mélange avec un excipient pour la première couche comprenant au moins un premier constituant choisi parmi le talc, la silice et leurs mélanges, et un second constituant qui est l'acide stéarique, puis d'une seconde couche, ou couche externe constituée par une enveloppe microporeuse comprenant au moins un polymère compatible avec l'administration par voie orale.

.15

20

30

10

- 2. Nouvelle forme galénique selon la revendication 1, caractérisé en ce que ledit polymère appartient à la classe constituée par la gomme laque, la gomme arabique, la gélatine, les éthers et esters de cellulose, tels que l'éthylcellulose, l'acétophtalate de cellulose ou le triacétate de cellulose, le polyéthylèneglycol, les poly-méthacrylates, les copolymères styrène-acrylonitrite et la polyvinyl-pyrrolidone.
- Nouvelle forme galénique selon une des revendications 1 ou 2,
   caractérisée en ce que ledit polymère représente une proportion en poids variant de 2 à 10 % environ.
  - 4. Nouvelle forme galénique selon une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle contient environ de 25 à 55 % de fénom-brate et/ou de ses dérivés.
  - 5. Nouvelle forme galénique selon une des revendications précédentes,



WO 82/01649 PCT/FR81/00148

- 11 - .

caractérisée en ce que les excipients autres que le polymère, représentent de 40 à 70 % en poids environ.

- Nouvelle forme selon une des revendications précédentes, caractérisée en ce que l'âme neutre représente 15 à 60 % du poids total.
  - 7. Nouvelle forme selon une des revendications précédentes, caractérisée en ce que la première couche contient en poids de 5 à 15 % de talc, de 2 à 10 % de silice et de 0,01 à 1 % d'acide stéarique, par rapport au poids total de la composition.

10

15

20

25

30

- 8. Nouvelle forme selon une des revendications précédentes, caractérisée en ce que l'ame neutre comprend des adsorbats de fénofibrate et/ou de ses dérivés.
- 9. Procédé d'obtention de la nouvelle forme galénique selon une des revendications précédentes, caractérisé en ce qu'on prépare au préalable par granulation les granules neutres, qu'on les sèche et les tamise, qu'on imprègne ces—granules avec une solution de fénofibrate et/ou de ses dérivés, qu'on enrobe ensuite lesdits—granules avec ledit excipient pour la première couche, qu'on répète, si désiré, les opérations d'imprégnation de fénofibrate et d'enrobage, puis qu'on forme l'enveloppe microporeuse par revêtement à l'aide dudit polymère en solution dans un solvant.
- 10. Médicaments caractérisés en ce qu'ils comprennent la nouvelle forme galénique d'administration du fénofibrate et/ou de ses dérivés sous forme de granules conformes à une des revendications 1 à 8, les dits granules étant éventuellement mélangés avec granules neutres non enrobés de polymère afin d'obtenir une concentration prédéterminée en fénofibrate et/ou de ses dérivés.



- 12 -

- 11. Médicaments selon la revendication 10, caractérisés en ce qu'ils se présentent sous forme de gélules contenant 200 à 300 mg de fénofibrate.
- 5 12. Médicaments selon la revendication 10, caractérisés en ce qu'ils se présentent sous forme de comprimés, de suppositoires, de sirop, de granulés, ou de poudre.



10

15

20

- 13 -

## REVENDICATIONS MODIFIEES (reçues par le Bureau international le 16 avril 1982 (16.04.32))

- 1. Nouvelle forme galénique du fénofibrate et/ou de ses dérivés, caractérisée en ce qu'elle est constituée par des granules comprenant chacune une âme neutre constituée d'un grain d'un excipient inerte, représentant 15 à 60% du poids total et comprenant au moins un constituant choisi parmi le saccharose et le lactose, éventuellement en mélange avec de l'amidon, ladite ame neutre étant revêtue d'une première couche contenant le fénofibrate et/ou ses dérivés représentant 25 à 55% du poids total en mélange avec un excipient pour la première couche comprenant au moins un premier constituant choisi parmi le talc, la silice et leurs mélanges, et un second constituant qui est l'acide stéarique, puis d'une seconde couche, ou couche externe constituée par une enveloppe microporeuse comprenant au moins un polymère compatible avec l'administration par voie orale, représentant une proportion en poids variant de 2 à 10% environ, appartenant à la classe constituée par la gomme laque, la gomme arabique, la gélatine, les éthers et esters de cellulose, tels que l'éthylcellulose, l'acétophtalate de cellulose ou le triacétate de cellulose, le polyéthylèneglycol, les poly-méthacrylates, les copolymères styrène-acrylonitrite et le polyvinyl-pyrrolidone, les excipients autres que le polymère, représentant de 40 à 70% en poids environ.
- 25 2. Nouvelle forme selon la revendication 1, caractérisée en ce que la première couche contient en poids de 5 à 15% de talc, de 2 à 10% de silice et de 0,01 à 1% d'acide stéarique, par rapport au poids total de la composition.
- 30 3. Nouvelle forme selon une des revendications précédentes, caractérisée en ce que l'âme neutre comprend des adsorbats de fénofibrate et/ou de ses dérivés.



4. Procédé d'obtention de la nouvelle forme galénique selon une des revendications précédentes, caractérisé en ce qu'on prépare au préalable par granulation les granules neutres, qu'on les sèche et les tamise, qu'on imprègne ces granules avec une solution de fénofibrate et/ou de ses dérivés, qu'on enrobe ensuite lesdits granules avec ledit excipient pour la première couche, qu'on répète, si désiré, les opérations d'imprégnation de fénofibrate et d'enrobage, puis qu'on forme l'enveloppe microporeuse par revêtement à l'aide dudit polymère en solution dans un solvant.

10

15

õ

- 5. Médicament caractérisé en ce qu'il comprend la nouvelle forme galénique d'administration du fénofibrate et/ou de ses dérivés sous forme de granules conformes à une des revendications 1 à 3, les dits granules étant éventuellement mélangés avec des granules neutres non enrobés de polymère afin d'obtenir une concentration prédéterminée en fénofibrate et/ou de ses dérivés.
- 6. Médicament selon la revendication 10, caractérisé en ce qu'il se présente sous forme de gélules contenant 200 à 300 mg de fénofibrate.



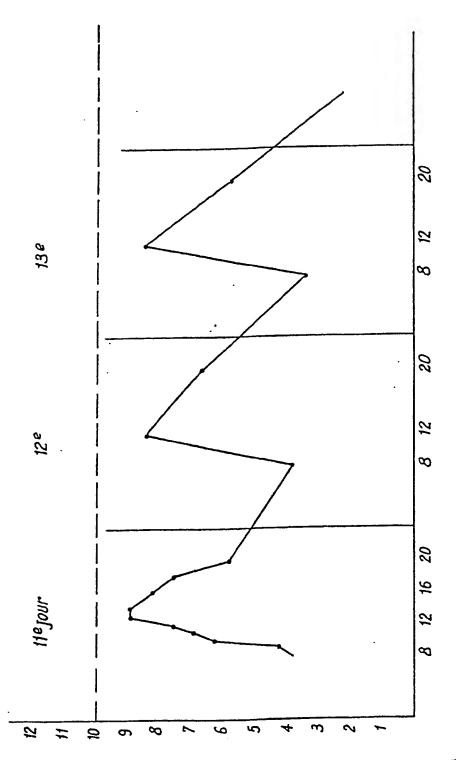
#### NOTE DE L'EDITEUR

PCT/FR81/00148

Les revendications modifiées n'ont pas été présentées conformément à l'Intruction administrative 205.

En l'absence de toute spécification de la part du déposant, entre les revendications originales et modifiées, ces revendications sont publiées telles que déposées et telles que modifiées.

1/1



FEUILLE DE REMPLACEMENT
Copied from 98900600 on 15-12-2003

BUREAU OMPI VI. WIPO

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT International Application No

1. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (if several classification symbols apply, indicate all) 3				
According	to international Patent Classification (IPC) or to both Natio C1.3 A 61 K 9/52; A 61 K 31/22	onal Classification and IPC		
int.	(I.5 A01 K9/32; N01 K31/-2		•	
II. FIELD	S SEARCHED			
	Minimum Document			
Classificati	on System I	Classification Symbols		
Int.C	A 61 K 9/00; A 61 K 31 /00			
	Documentation Searched other th to the Extent that such Documents	han Minimum Oocumentation are Included in the Fields Searched <sup>3</sup>		
	JMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT 14  Gitation of Document, 14 with indication, where appr	morists, of the relevant passages 17	Relevant to Claim No. 13	
Y	Arzneimittel-Forschung, vol. 26, no. 5, 1970 R.R. Brodie et al.: "Antilipidemic Drugs", p left-hand column, "3.3. S. z.dies with man"	6. Editio Cantor (Aulendorf, DE)	1	
D,Y	FR, A, 2157853, (LABORATORIEN FOUR the claims; page 2, lines 26-36	RNIER) 8 June 1973, see.	1	
. <b>Y</b>	FR, A, 2432313, (FOULHOAX) 29 Februar	1-3,5-7, 10 12		
Y	FR, A, 2313915 (CORNEILLE) 7 January	FR, A, 2313915 (CORNEILLE) 7 January 1977, see the claims		
Y	FR, A, 2390959, (PRUGNAUD) 15 Decemb	ber 1978, see claims 5, 10-15	1-3,5-7, 10, 12	
Y	US, A, 2963402, (NALIN et al.), 6 December line 32 - column 4, line 3	er 1960, see claims; column 2,	1-3,5-7,10,12	
Y	FR, A, 1347413, (ITALNYSCO), 18 Novem	nber 1963, see the abstract	1,2	
			: . !	
			• •	
į	_		<u> </u>	
"A" docu	categories of cited documents: 15 ment defining the general state of the art or document but published on or after the international	*P* document published prior to the on or after the priority date claim	160	
to in	date  date the clied for special reason other than those referred the other categories ment referring to an oral disclosure, use, exhibition or	"T" later document published on or a date or priority date and not in c but cited to understand the pri the invention	nciple or theory underlying	
other	means	"X" document of particular relevance	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
	Actual Completion of the International Search <sup>2</sup> 5 February 1982 (05.02.82)	Date of Mailing of this International S 19 February 1982	learch Report <sup>2</sup> (19.02.8.2)	
Internation	nal Searching Authority t	Signature of Authorized Officer 20		
Eı	uropean Patent Office			

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (October 1977)

BAD ORIGINAL

### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demand Internationals III PCT/FR 81/00146

I. CLASSEMENT DE L'INVENT ON (si plusieurs symboles ce class	(Scation sont applicables, les indiquer tous) 2
Selon a classification internationale des brevets (CI2) ou & la fois selon	la classification nationale et la Cos
DIE. S: A 61 K 9/52; A 61 K 31/22	
II. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTÉ	
Gocumentation minim	
Système de classification . S	ymboles de classification
cis. <sup>3</sup> : A 61 K 9/00; A 61 K	
Documentation consultée autre que la coc- ou de tels documents font partie des domain	mentation minimale dans la mesure es sur lesqueis la recherche a porté b
III. DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS 14  Identification des documents cités, 16 avec in	dication, si necessaire, it' ces revengications
Catégorie * des passages perments de passages perments	t: visées 19
Y : Arzneimittel-Forschung, vo 1976, Editio Cantor (Au R.R. Brodie et al.: "An Drugs", pages 896-901, colonne de gauche, sous with man", paragraphe 2	tilipidemic voir page S97, 1 "3.3.Studies
	;
D,Y FR, A , 2157853 (LABORATOR juin 1973, voir les rapage 2, lignes 25-36	IEN FOURNIER) 8 evendications; 1
Y FR, A, 2432313 (FOULHOAX) voir les revendication	29 février 1980, 1-3,5-7, 10,12
Y FR, A, 2313915 (CORNEILLE) voir les revendication	07 janvier 1977, s 1-3,5-7,10,
* Catégories soécules de documents cités; 12  A » document définissant l'état général de la technique, non considere comme particulièrement pertinent  E » document antérieur, mais cublié à la cate de dépôt international ou abres cette cate  L » cocument pouvant jeter un doute sur une revendication de promité ou cité pour ceterminer la cate de oublication d'une autre cization ou pour une raison speciale (telle qu'indiquee)  40 » document se reférant à une privitgation orale, à un usage, à une escosition ou lous autres moyens  EP » document public evant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorié revenoquée	To document utiérieur publié postérieurement als cate de cepôt international ou à la cate de priorité et n'apparenant pas à l'état de la technique perment, mars cuté pour comprendre le principe de la thèrie constituent la base de l'invention ex document particulations le base de l'invention que en peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventure diquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventure productes ne peut être considérée comme impliquant une activité inventure le cocument est associé à un ou plus eurs autres documents de même nature, cette compinaison étant évocate pour une personne du metier.
IV. CERTIFICATION  Date à l'aquelle la recherche internationale a eta effectivement achevée 3  5 février 1982  Administration charges de la recherche internationale 1	Date d'expérition du présent rapport de recherche internationale r  19 février 1952  Signature du fonctionnaire autorise
Administration charges de la recherche internationale * OFFICE EUROPEET CES BREVETS	Signature du fonctionnaire autorise

Formulaire PCT;(SA '210 (deuxième fauile) (Octobre 1981)

BAD ORIGINAL

	MENTS CONSIDÉRÉS COMME PE (TINENTS :4 DEUXIEME FEU.LLE)	i Nº des revendications
atègone *	Ges , assages pertinents to	412552
Ą	FR, A, 2390959 (PRUGNAUD) 15 décembre 1978 voir revendications 5,10-15	1-3,5-7,10,
:		:
¥ :	US, A, 2963402 (NALIN et al.) 6 décembre 1960, voir revendications; colonne 2, ligne 32 - colonne 4, ligne 3	1-3,5-7,
:		•
Ā :	FR, A, 1347413 (ITALNYSCO) 18 novembre 1963, voir le résumé	1,2
		•
		•
		: :
		i
, p		s 1
·		
	·	: 1
		:
		• •
	•	:
	: :	•
,		
	:	•
		:
	•	•
	•	•
		:
		•
	<b>:</b>	:
		•
		•
	•	
1		•



EPA/EPO/OEB D-80298 Munich Tel: 49 89 2399-0 Telex: 523 656 epmu d Fax 49 89 2399-4465

#### **European Patent Office**

Directorate General 2

Pochart, François Cabinet Hirsch-Desrousseaux-Pochart, 34 rue de Bassano 75008 Paris FRANCE

Date 11 DEC 2003

Ref.	Application No./Patent No.
14198EP LFS 1	98900125.0-2123/0952829
Applicant/Proprietor	
LABORATOIRES FOURNIER S.A.	

#### NOTICE OF OPPOSITION

Please find attached a copy of an opposition to the above referenced European patent.

The invitation to present observations and to submit any modifications to the description, claims, and drawings (rule 57(1) EPC) will be sent to you separately.

You will be informed of the time limit for presenting such observations once the following conditions have been met:

- (a) The period for opposition has expired.
- (b) The opposition has been examined regarding certain formalities (rule 56 EPC).

Lausenmeyer, Jenny-Jürgen Formalities Official Tel. no.: (089) 2399-8074

enc: Notice of Opposition

01-ETHYPHARM (fax)



**Notice of Opposition to a European Patent** 

To the European Patent Office

bulation	n Marks				
					for EPO use only
ı.	Patent opposed		Орр. No.	OPPO (1)	]
		Patent No.	0 95	2 829	]
		Application No.	98 900	0 125.0	]
	Date of mention of the grant in the European Pate	nt Bulletin (Art. 97(4), 99(1) EPC)	March	n 5, 03	]
	Title of the invention: Pharmaceutical composition of fenofibra	ate presenting high bioavaila	bility and its prep	aration process	
II.	first named in the patent specification	LABORATOIRES	FOURNIER S.A.		
	Drawister of the Dateut				
	Proprietor of the Patent Opponent's or representative's reference (max	. 15 spaces)			OREF
					<del>                                     </del>
III.	Opponent		OPPO (2)		<b>-</b>
	Name	ETHYPHARM			
	Address	21, rue Saint-Mathieu 78550 HOUDAN FRANCE			
	State of residence or of principle place of business				_
	Telephone/Telex/Fax				
	Multiple opponents	further opponents se			
IV.	Authorisation			-	
	1.Representative		OPPO (9)		7
	(Name only one representative to whom notification is to be made)				
	Name	Jacques WARCOIN			
	Address of place of business	Cabinet REGIMBEAU 20, rue de Chazelles 75847 PARIS CEDEX 17 FRANCE			
	Telephone/Telex/Fax	33 1 44 29 35 00		33 1 44 29 35 99	]
	Additional representative(s)	(on additional sheet/s	ee authorisation)	OPPO (5)	7
	<ol> <li>Employee(s) of the opponent authorised for these opposition proceedings under act. 133(3) EPC</li> </ol>	Name(s):			
	Authorisation(s)	not considered necessary			
	To 1 <i>J</i> 2.	has/have been register under No.	ed		]
		is/are enclosed			

			for EPO use only
٧.	Opposition is filed against		
	— the patent as a whole		
	— claim(s) No(s).		
VI.	Grounds for opposition:		
	Opposition is based on the following grounds:		
	(a) the subject-matter of the European patent opposed i	s not patentable (Art. 100(a) EPC)	4
	because:	_	
	— it is not new (Art. 52(1); 54 EPC)	Ľ	
	— it does not involve an inventive step (Art.52(1); 56	SEPC)	
	patentability is excluded on other grounds, i.e.  Art. 87-80	8-EPC	
	(b) the patent opposed does not disclose the invention i for it to be carried out by a person skilled in the art (A	in a manner sufficiently clear and complete Art. 100(b) EPC; see Art. 83 EPC).	
	(c) the subject-matter of the patent opposed extends be of the earlier application as filed (Art. 100(c) EPC, see	eyond the content of the application/ ee Art. 123(2) EPC).	
VII.	Facts and arguments (Rule 55(c) EPC) presented in support of the opposition are submitted here.	with on a separate sheet (annex 1)	
VIII	. Other requests:		
Acc	essory request for oral proceedings by virtue of article	e 116 FPC	
ACC	essory request for oral proceedings by virtue or article	3 110 21 3	
			5
			1
			1

				for EPO use only
IX.	Evidence presented	-		
		Enclosed	= \( \sum_{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\tin}\exiting{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\texitin}\exiting{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\texi}\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\texi}\text{\text{\text{\texi}\text{\text{\text{\text{\text{\texi}\text{\text{\text{\texi}\text{\texi}\text{\texittt{\text{\tex{\texi}\text{\text{\texi}\texit{\texi{\texi{\texi{\texi{\te	
	See opposition statement	will be filed at a later date	= [	
	Publications:			Publication
A.	1			date
	Particular relevance (page, column, line, fig.):			!
	2	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
	Particular relevance (page, column, line, fig.):			
	3			
	Particular relevance (page, column, line, fig.):			
	4			
	Particular relevance (page, column, line, fig.): 5		· <del>- · · · · · · · · · · · · · · · · · ·</del>	
	5			
·	Particular relevance (page, column, line, fig.):			
	6			
	Particular relevance (page, column, line, fig.):			
	7	V-70-111		
	Particular relevance (page, column, line, fig.):			
	Cor	itinued on additional sheet		
В.	Other evidence			
D.	Other evidence			
	·	all and a second se		
	Coi	ntinued on additional sheet	<b>L</b>	

X. Payment of the opposition fee is made	for EPO use only		
as indicated in the enclosed voucher for payment of fees and costs	s (EPO Form 1010)		
XI. List of documents:			
Enclosure No.: No. of copies			
0 Form for notice of opposition2 (mid	n. 2)		
1 acts and arguments (see VII.)	n. 2)		
2 Copies of documents presented as evidence (see IX.)			
2a Publications [2] (min	. 2 of each)		
2b Other documents (min	n.2 of each)		
3 Signed authorisation(s) (see IV.)			
4 Voucher of payment of fees and costs (see X.)			
5 Cheque			
6 Additional sheet(s)) (min	n. 2 of each)		
7 Other (please specify here):			
XII. Signature of opponent or representative			
PlaceParis Jacques WARCOIN [signature]			
Date <del>December 5, 2003</del>			
Please print name under signature. In the case of legal persons, the position which the person signing holds within the company should also be			
printed.			

## Opposition to European patent EP 0 952 829 in the name of Laboratoires FOURNIER S.A.

Statement of the facts, evidence, and arguments supporting the opposition to European patent EP 0 952 829 in the name of Laboratoires FOURNIER S.A.

The present document is an opposition to patent EP 0 952 829 filed in the name of Laboratoires FOURNIER S.A. on January 16, 1998 and claiming priority from FR 97 00479 of January 17, 1997, on the following grounds:

The object of the European patent is not patentable under the terms of articles 52, 54, and 56 EPC (article 100(a) EPC) and the European patent does not describe the invention with sufficient clarity and completeness to allow a person skilled in the art to be able to execute it (article 100(b) EPC).

It is requested that European patent EP 0 952 829 be revoked in its entirety.

If the opposition division is considering not granting the request of the opponent, the accessory request is made that oral proceedings be held by virtue of article 116 EPC.

#### 1. State of the art supporting the opposition

D<sub>1</sub>: EP 0 256 933 A<sub>1</sub>

"Process for preparing a drug based on fenofibrate, and the drug obtained by this process" in the name of ETHYPHARM, published February 24 1988

D<sub>2</sub>: EP 0 519 144 A<sub>2</sub>

"New galenic process for omeprazole containing pellets" in the name of ILSAN ILAC VE HAMMADDELERI SANAYI A.S., published December 23, 1992

D<sub>3</sub>: EP 0 330 532 A<sub>1</sub>

"New pharmaceutical form for fenofibrate" in the name of FOURNIER INNOVATION ET SYNERGIE, published August 30, 1989

D<sub>4</sub>: WO 82/01649

"New pharmaceutical form for fenofibrate, process for obtaining it, its application as a drug" in the name of LARUELLE Claude, published May 2, 1982

#### D<sub>5</sub>: WO 96/01621

"New beads for controlled release and a pharmaceutical preparation containing the same" in the name of ASTRA AKTIEBOLAG, published January 25, 1996

#### D<sub>6</sub>: US 4,412,986

"Nifedipine-containing solid preparation composition" in the name of YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL, published November 1, 1983

#### <u>D<sub>7</sub>: EP 0 761 208 A<sub>1</sub></u>

"Process for preparing dry pharmaceutical forms and the resulting compositions" in the name of Laboratoires EFFIK, published March 12, 1997

#### D<sub>8</sub>: Article by TEMELJOTOV et al

"Solubilization and dissolution enhancement for sparingly soluble fenofibrate" ACTA PHARM (1996), volume 46, pages 131-136

#### D<sub>9</sub>: EP 0 793 958 A2

"Verfahren zur Herstellung von Fenofibrat-Praparaten," published September 10, 1997 in the name of DURACHEMIE

#### D<sub>10</sub>: FR 2 758 459

Priority application claimed for EP 0 952 829

#### D<sub>11</sub>: Handbook of Pharmaceutical Excipients

Second Edition (1994), Povidone, page 392, paragraph 7 (Applications in pharmaceutical formulation or technology)

Documents  $D_1$  to  $D_6$  and  $D_8$  to  $D_{11}$  are cited as prior art for the technique under articles 54(2) EPC and 56 EPC.

D<sub>7</sub> and D<sub>9</sub> are also cited under articles 54(2) and 56 EPC in opposition to patent EP 0 952 829, for which the priority is not valid (see point 2 below).

#### 2. Loss of priority

In opinion G/298, the conditions required in article 87(1) EPC in order to claim priority for an application concerning "the same invention", signify that a claim appearing in a European patent application can only be recognized as benefiting from the priority of a prior application under article 88 EPC if a skilled person can, using his general knowledge, derive directly

and unambiguously the subject matter of these claims from the previous application as a whole.

In the present case, claim 1 of patent EP 0 952 829 reads as follows:

"Composition of **immediate-release** fenofibrate comprising:

- a) an inert hydrosoluble carrier covered by at least one layer containing the fenofibrate in micronized form of a size of less than 20 μm, a hydrophilic polymer, and possibly a surfactant; said hydrophilic polymer representing at least 20% of the mass of element a); and
- b) possibly one or more external layer(s) or phase(s),

while claim 1 in application FR 97 00479 ( $D_{10}$ ) had the following description:

"Composition containing:

- a) an inert water-dispersible carrier covered by at least one layer containing active ingredient fenofibrate in micronized form of a size of less than 10 μm, a hydrophilic polymer, and possibly a surfactant; said hydrophilic polymer representing at least 10% of the mass of element a); and
- b) possibly one or more external layer(s) or phase(s).

When reading claim 1 of patent EP 0 952 829, it would seem that the essential element of the claimed invention is the presence of the hydrophilic polymer in a quantity representing at least 20% of the mass of element a).

This characteristic is not expressly set forth, nor does it directly and unambiguously follow from the text of the application for which priority is claimed, in which it is mentioned that the hydrophilic polymer represents at least 10% of the mass of element a) and in which the only example, on page 13, shows a quantity of PVP equal to 31.6% of element a).

Thus the opposition division should find that the characteristic presented as essential, at least 20% a hydrophilic polymer, does not directly and unambiguously follow from the text of the application for which priority is claimed, and as a result the right of priority must be refused for European patent EP 0 952 829.

The date to be taken into consideration is therefore that of its filing, which is January 16, 1998.

#### 3. Revocation by virtue of article 100(a) EPC

#### 3.1. Claim 1

#### 3.1.1. Lack of novelty with respect to D<sub>1</sub>

Nothing leads one to think that the 20% limit constitutes a true boundary responsible for the special properties of the fenofibrate composition, and therefore this characteristic should not be taken into account in the definition of the object of the invention.

As a result, because document  $D_1$  describes fenofibrate-based granulates, each granulate containing a neutral core (page 2, line 48) where said neutral core may be a sucrose crystal covered with starch, therefore an inert hydrosoluble carrier, said neutral core being covered with a fenofibrate-based layer of dimensions preferably on the order of 10  $\mu$ m, and therefore fenofibrate of a size of less than 20  $\mu$ m (page 2, lines 48-49), the layer of fenofibrate also comprising the hydrophilic polymer PVP (page 3, formulation example), it consequently covers all elements of claim 1.

Claim 1 is therefore devoid of any novelty with respect to  $D_1$ .

#### 3.1.2. Lack of inventive step with respect to $D_1$ and $D_6$ in combination

The prior art of the closest technique is  $D_1$  as this document concerns a pharmaceutical formulation with a structure identical to that of the claimed composition.

In comparison to this document, the technical problem to be resolved is improving the bioavailability of the fenofibrate and therefore its dissolution profile.

The solution proposed by the invention is a specific granulate comprising according to claim 1:

- a) an inert hydrosoluble carrier covered by at least a layer containing the fenofibrate in micronized form of a size of less than 20 μm, a hydrophilic polymer, and possibly a surfactant; said hydrophilic polymer representing at least 20% of the mass of element a);
   and
- b) possibly one or more external layer(s) or phase(s).

Now, in  $D_6$ , examples 10 and 21 describe nifedipine compositions demonstrating improved bioavailability (Summary + column 1, line 64) and which contain polyvinyl pyrrolidine coprecipitated with nifedipine, said polyvinyl pyrrolidine representing 30% of the mass of the whole.

It would be obvious to a person skilled in the art who wants to improve the bioavailability of fenofibrate and who knows the structures from  $D_1$  with low levels of polyvinyl pyrrolidine, to increase the amount of polyvinyl pyrrolidine as disclosed in the information from  $D_6$  in order to have an immediate-release formulation, thus achieving the invention without demonstrating any inventive step.

Moreoever, the formulations described in  $D_6$  also contain lauryl sulfate (column 2, lines 29-30 and example 4), also depriving of any inventive step the claimed compositions containing a surfactant.

#### 3.1.3. Lack of inventive step with respect to $D_1$ and $D_2$ in combination

Starting from  $D_1$ , a person skilled in the art who wants to prepare immediate-release compositions containing at least 20% hydrophilic polymer, in particular polyvinyl pyrrolidine, would apply the information from  $D_7$  which describes the immediate-release pharmaceutical formulations prepared by spraying a solution of active ingredient + PVP + solvent onto neutral granulates in a stream of warm air in order to obtain granulates coated with

the active ingredient in a completely homogeneous fashion (page 6, lines 55-57); the neutral granulates are lactose based (page 6, line 57) and the levels of PVP are between 70 and 79% (table 1, page 8) for the progesterone and equal to at least 45% for the fenofibrate (page 19, lines 10-15, table rows 10-15).

Thus the skilled person would achieve the object of claim 1 without having to demonstrate any inventive step.

#### 3.1.4. Lack of inventive step with respect to D<sub>1</sub> and D<sub>8</sub> in combination

D<sub>8</sub> describes pharmaceutical preparations comprising fenofibrate and presenting improved dissolution, an improved dissolution that is related to the size of the particles, to the presence of a surfactant, or to that of a disintegrating agent (pages 131-132).

The polyvinyl pyrrolidine can be used in association with sodium lauryl sulfate (pages 133-136); sodium lauryl sulfate improves the dissolution of compositions, particularly when it is used in association with micronized fenofibrate (figure 2a).

Although  $D_8$  specifies that the maximum disintegration rate is with 3 to 5% PVP, and that increasing the amount of polymer does not have a beneficial effect, no information is found in  $D_8$  that would prevent a person skilled in the art from testing concentrations of at least 20%, concentrations which would therefore allow obtaining the expected result.

As a result, claim 1 is devoid of any inventive step with respect to documents  $D_1$  and  $D_8$  in combination.

#### 3.1.5. Lack of inventive step with respect to documents D<sub>1</sub> and D<sub>11</sub> in combination

D<sub>11</sub>, which is considered a reference work in the pharmaceutical industry and which is therefore part of the general knowledge of a person skilled in the art, indicates on page 392, paragraph 7, line 14:

"Povidone (PVP) is used as a solubilizer in oral and pharmaceutical formulations and has been shown to enhance dissolution of poorly soluble drugs from solid-dosage forms (...) The solubility of poorly soluble drugs may be increased by mixing with povidone (PVP)"

Due to this, when faced with the technical problem of wanting to increase the solubility of a poorly soluble active ingredient such as fenofibrate, a person skilled in the art would have necessarily and naturally attempted to increase the proportion of the agent responsible for the improvement in the solubility of fenofibrate, and therefore to increase that of the PVP in particular, an excipient known to the skilled person to have this ability.

There is therefore no proof of any inventive step in so modifying the composition known from  $D_1$  in order to achieve the claimed object.

Claim 1 is therefore devoid of any inventive step with respect to  $D_1$  and  $D_{11}$  in combination.

#### 3.1.6 Lack of inventive step due to broad scope

Claim 1 aims to protect immediate-release fenofibrate compositions comprising as an essential characteristic a hydrophilic polymer, the hydrophilic polymer being defined in the description on page 3, line 5, paragraph [0026].

This hydrophilic polymer must represent at least 20% of the mass of a).

Now, the only example in the patent concerns polyvinyl pyrrolidine in a concentration of 31.6%.

The presence of hydrophilic polymers in these particular concentrations obtains better bioavailability of the product.

Since this is the technical effect that is emphasized in order to justify the inventive step, one can reasonably think that this technical effect can be obtained with practically all hydrophilic compounds as described in the description, and systematically at a concentration of at least 20%.

The fact that the proprietor demonstrated that polyvinyl pyrrolidine at 31.6% increased the bioavailability of fenofibrate would not be considered sufficient proof to allow concluding that almost all hydrophilic compounds used at a concentration of at least 20% could have this activity. In addition, as we have written above, nothing leads us to think that the 20% limit constitutes a true cutoff in the properties of the fenofibrate composition, even less so as it is located midway between the first limit of 10% stated in the priority document, and the only value exemplified in the patent: 31.6%.

#### 3.2. Claim 2

This claim—dependent on claim 1, which is devoid of any inventive step—specifies that the particle size is less than or equal to  $10 \mu m$ .

This characteristic, which is found in documents  $D_1$  and  $D_3$ , is not sufficient to constitute an inventive step for claim 2, as a person skilled in the art knows that the smaller the particle size, the greater the area of contact with the water, and therefore the better the dissolution.

#### 3.3. Claim 3

This claim, dependent on claims 1 and 2 which are devoid of any inventive step, specifies that the hydrophilic polymer is selected from the different hydrophilic polymers currently in use in the pharmaceutical domain. These polymers are cited, for example, in D<sub>4</sub> and D<sub>5</sub> (page 6, lines 6-12) and are part of the general knowledge of a person skilled in the art, removing any inventive step from this claim for the reasons listed above.

#### 3.4. Claim 4

This claim, dependent on claim 3 which is devoid of any inventive step, concerns a particular hydrophilic polymer and is therefore devoid of any inventive step for the same reasons as claim 3.

#### 3.5. Claim 5

This claim is dependent on claims 1 to 4, which are devoid of any inventive step.

The presence and role of surfactants are known from documents  $D_3$  and  $D_6$ , and this characteristic is therefore insufficient to constitute an inventive step for claim 5.

#### 3.6. Claim 6

This claim, dependent on claim 5 which is devoid of any inventive step, specifies the types of surfactants chosen. It is devoid of any inventive step for the same reasons as claim 5, as the cited surfactants and their use fall within the general knowledge of a person skilled in the art.

#### 3.7. Claim 7

This claim, dependent on claims 5 and 6 which are devoid of any inventive step, concerns compositions in which fenofibrate and the surfactant are co-micronized. This characteristic, which is disclosed entirely in document D<sub>3</sub>, therefore does not constitute an inventive step for this claim.

#### 3.8. Claim 8

This claim, dependent on claim 7 which is devoid of any inventive step, specifies that the surfactant is sodium lauryl sulfate, commonly used in the prior art documents for the technique  $(D_1, D_3, \text{ etc.})$ . This claim is therefore devoid of any inventive step for the same reasons as claim 7.

#### 3.9. Claim 9

This claim, dependent on claims 1 to 8 which are devoid of any inventive step, specifies that the inert hydrosoluble carrier is a sugar derivative, hydrolyzed starch, or a combination of the two. These particular inert carriers are either described in  $D_1$  and  $D_4$ , or fall within the general knowledge of a person skilled in the art. As a result, this characteristic does not constitute an inventive step for claim 9.

#### 3.10. Claim 10

This claim, dependent on claims 1 to 9 which are devoid of any inventive step, is devoid of any inventive step under the same reasoning as for claim 9.

#### 3.11. Claim 11

This claim, dependent on claims 1 to 10 which are devoid of any inventive step, specifies that the inert hydrosoluble carrier has a size of between 50 and 500  $\mu m$ . It is known from  $D_1$  that the neutral carriers can have a diameter of 300  $\mu m$ , a value which is within the claimed range. As the particular range claimed does not confer any unanticipated effect, claim 11 is devoid of any inventive step.

#### 3.12. Claim 12

This claim, dependent on claims 1 to 11 which are devoid of any inventive step, specifies the mass ratio of fenofibrate to hydrophilic polymer. No data in the patent suggest that these mass ratios are particularly advantageous, as they are within the mass ratios disclosed in the prior art documents for the technique. As a result, claim 12 is devoid of any inventive step.

#### 3.13. Claim 13

This claim, dependent on claims 1 to 12 which are devoid of any inventive step, is itself devoid of any inventive step for the same reasons as claim 12.

#### 3.14. Claim 14

This claim, dependent on claims 1 to 13 which are devoid of any inventive step, is itself devoid of any inventive step for the same reasons as claims 12 and 13.

#### 3.15. Claim 15

This claim, dependent on claim 14 which is devoid of any inventive step, is itself devoid of any inventive step for the same reasons as claim 14.

#### 3.16. Claim 16

This claim, dependent on claims 1 to 16 which are devoid of any inventive step, specifies that the hydrophilic polymer is present as more than 25% of the mass. No result shows that this range is particularly advantageous in comparison to the range disclosed in D<sub>7</sub>. As a result, this claim is also devoid of any inventive step.

#### 3.17. Claims 21 to 24

These claims, dependent on claims devoid of any inventive step, do not contain any characteristics that constitute an inventive step.

#### 3.18. Claim 25

This claim is dependent on claims 1 to 24 which are devoid of any inventive step.

The additional characteristic is disclosed in D<sub>3</sub>, where figure 1 shows that after 20 min with a 5.5% concentration of lauryl sulfate by mass, approximately 95% of the fenofibrate is dissolved. As a consequence, the dissolution kinetics are at least 50% in 20 min and 75% in 30 min. It therefore results that the requirements for shorter times are also met and as a consequence this characteristic does not constitute an inventive step for claim 25.

#### 3.19. Claims 26 and 27

These claims, dependent on claims 1 to 25 which are devoid of any inventive step, include supplemental characteristics that are part of the general technical knowledge of a person skilled in the art and therefore do not constitute an inventive step for these claims.

#### 3.20. Claim 28

This is an independent claim.

It aims to protect a manufacturing process for the pharmaceutical composition of the invention. D<sub>7</sub> describes a process which comprises the preparation of a suspension of active ingredient in a solution of hydrophilic polymers, the application of the suspension from step a) onto an inert hydrosoluble carrier, with the active ingredient possibly being fenofibrate (D<sub>7</sub>, page 6, lines 54-57).

For a person skilled in the art who knows the possibility of using micronized fenofibrate from  $D_1$  and  $D_3$  and who wants to improve its solubility, it would be obvious to apply the process described in  $D_7$  to the micronized fenofibrate and thus achieve the invention without any proof of an inventive step.

#### 3.21. Claims 29 and 30

These claims, dependent on claim 28 which is devoid of any inventive step, add characteristics which fall within the general knowledge of a person skilled in the art and which as a result do not constitute an inventive step for these claims.

#### 4. Revocation by virtue of article 100(b) EPC

Patent EP 0 952 829 only sets forth one example of implementation, which is a composition comprising 31.6% PVP. Such an example is normally sufficient when it allows a person skilled in the art to execute the invention in all its scope. Now, in the present case, a person skilled in the art cannot apply all the implementation methods covered by the characteristic "at least 20% of hydrophilic polymer" without requiring excessive effort on his part to find the proper percentage for each hydrophilic polymer.

In addition, the description in claim 1 suggests that one can have such large quantities of hydrophilic polymer that the compositions would certainly be unable to allow the immediate release of fenofibrate. Now, when reading the entire

patent, it seems that a composition cannot contain more than 60% hydrophilic polymer, the maximum value specifically claimed in claim 17 as the limit beyond which the compositions would be unable to improve the bioavailability of the fenofibrate.

## 5. Conclusions

In light of documents  $D_1$  to  $D_{11}$ , patent EP 0 952 829 does not satisfy the requirements of articles 54, 56, and 83 EPC and must be revoked in its entirety.

If the opposition division is considering not granting the opponent's request, the accessory request is made to hold oral proceedings by virtue of article 116 EPC.

ġ		Oppositi	on à un breve	et europ	àen		Office euro sbrevets	péen
Arri	de trace	ation				1	réservé é	IVAER
	i.	Brevet attaqué			Nº de l'oppos.	OPPO (1)	reserve e	I VEB
			Numéro	du brevet	0 953	2 829		
·	Numéro de la demande 98 900 12			125.0				
		Date de la mention de	la délivrance (art. 97(4),	99(1) CBE)	05/0	3/03	I	
	Cor	Titre de Navembon nposition pharmaceutique de féno cédé de préparation	ofibrate présentant	une biodis	ponibilité élevé	e et son		
<b>~</b> }	11.	Unique ou premier LABOR titulaire du brevet cité dans le fascicule du brevet	ATOIRES FOURN	IER S.A.				•
	<del> </del>	Référence de l'opposant ou du mandataire s	пис. 15 сапаслітня си сарасса)		T		OREF	
	III.	Opposant	<del></del>		OPPO (2)			•
		Nom	ETHYPHARM					·
		Adressa	21, rue Saint-Mathieu 78550 HOUDAN FRANCE					
	·	Etat du domicile ou du siége						
		Téléphona/Télex/Télélax						
		Opposition conjointe	Autres opposants	), voir feuille a	dditionnelle			
	IV.	Représentation						
		Mandataire (N'indiquer qu'un seul mandataire à qui toute correspondance doit être adressae)			OPPO (9)	11111		
		Nom	Jacques WARCO	NIC				
		Adresse professionnella	Cabinet REGIME 20, rue de Chaze 75847 PARIS CE FRANCE	lles				
		Téléphone/Télax/Téléfax	33 1 44 29 35 00			33 1 44 29 35 99		
		Autre(s) mandataire(s)	(voir feuille addit	ionnelle/pouv	oir)	OPPO (5)	]	
		Employé(s) de l'opposant muni(s) d'un pouvoir conformément é l'art. 133(3) CBE pour la présente procédure d'opposition	Nom(s):					
		Pouvoir(s)	considéré comm	e non hécassa	iro			
		Pour 1./2.	enregistrė(s) sou	s le n°	Ļ			
	OCD For	- 2200 1 04 63 fee of 12670						

OEB Form 2300.1 04.93 (nt. ad. 12/97)

Empfangszeit 5. Dez. 14:31

				réservé é l'OEB
V.	L'opposition est formée co			
	- dans son ensemble	X		
	dons la limite des revendi- cations rm			
VI.	Motifs d'opposition :			
	L'opposition est fondée sur les	motifs mentionnés ci-aprés :		
	(a) l'objet du brevet européen n'e pour les motifs suivants :	st pas brevetable (art. 100(a) CBE),		
	- défaut de nouveauté (art.	52(1) et 54 CBE)	X	
	<ul> <li>défaut d'activité inventive</li> </ul>	(art. 52(1) et 56 CBE)	X	
	<ul> <li>autres motifs excluant la brevetabilité, é szavoir</li> </ul>	art. 87-88 CBE	. 🗶	
	(b) to brovet européen n'expose p	pas l'invention de faéon suffisamment claire et compléte		
	pour qu'un homme du métier	puisse l'exécuter (art. 100(b) CBE ; cf. art. 83 CBE).	X	
		tend au-delé du contenu de la demandeldemande initiale L 100(c) CBE; cf. art. 123(2) CBF).		
VR.	Exposé des faits et motifs (régle 55(c) CBE) fait l'objet de la déclaration ci-joint		×	
VIIL	Autres requêtes			
	•	de procédure orale en vertu de l'article 116 CBE		
			i	
	•	•	.	
		·		
			j	
		• •	1	

		réservé é l'OEB
IX.	Justifications invoquées	1
	sen for only underly uterlearement :=	1 1
	Voir mémoire d'opposition	
A.	Publications:	Cote de la publication
	1	
	•	
	en particulier, page/colonne/ligne/fig. :	
	an barrana halarmanana a .	
	2	
	en particuller, page/colonne/ligne/lig. :	
	as pur actions, programme in ingrisority.	
	3	
	en particulier, page/colonne/ligne/fig. :	
	an harmoni haga annua Bandu	
	4	
	en particulier, page/cotonne/ligne/lig. :	
1	5	
	•	
	en particulier, page/colonne/ligne/lig. :	
		Į.
	6	
	cn particulier, page/colonne/ligno/lig.:	
	7	·
1		1
	en particulier, page/colonne/ligne/lig.:	
1	suite sur feuille additionnello	
<u> </u>		<del></del>
В.	Autres justifications	
		1
		1
	•	
	,	1
	Autres Indications sur feuille additionnelle	<del> </del>
		7
1		1

OEB Form 2300.3 04.93 (st. ad. 1257)

3

			réservé é l'OEB	
X.	X. Palement de la taxe d'opposition			
	contune indiqué sur la bordereau de réglement de toxas et de frais (OEB Form 1010) cljoint			
XI.	Relevé des piéces			
Armexe		Number of exemplaties		
0	Formulaire d'opposition	2 (2 to crosins)		
1	Exposé des faits et motifs (cf. VIL)	2 (2 au cruins)		
2	Copies des justifications invoquées (cf. IX.)	•		
2a	X - Publications	2 Q au motre pour clesque)		
2b		(5 an undus have specimes)		
3	Pouvoir(s) signé(s) (d. IV.)			
1	Borderau de réglement de taxes et de frais (cf. X.)	4		
4	_			
5	Chéque			
6	Feuille(s) additionnelle(s)	(2 au mains pour chaque)	<del></del>	
1	Autres piéces (veuillez préciser)			
		•		
		•		
	•			
_				
XII.	Signature de l'opposant ou du mandataire	7		
	ne i obbozaur om un inningense			
	Jacques WARCOIN			
Lieu	Paris,			
Date	le 5 décembre 2003	•		
	1/7		!	
	V /			
	1.	,		
Pribro cora la	do dockylograptier lie nom du (dos) Sigosvaireks). Sili singli d'ume personne moralu, la pus diquito è la machina e esrife.	ition outspèe au sein de calle-ci par le ou les signature(si		

OEB Form 2300.4 Q4.93 (int. ad. 12/97)

# Opposition au brevet européen EP 0 952 829 au nom des Laboratoires FOURNIER S.A.

Mémoire exposant les motifs, faits et justifications à l'appui de l'opposition formée à l'encontre du brevet européen EP 0 952 829 au nom des Laboratoires FOURNIER S.A.

Il est formé par la présente, opposition à l'encontre du brevet EP 0 952 829 déposé au nom des Laboratoires FOURNIER S.A. le 16 janvier 1998 et revendiquant la priorité FR 97 00479 du 17 janvier 1997 sur la base des motifs suivants:

L'objet du brevet européen n'est pas brevetable aux termes des articles 52, 54 et 56 CBE (article 100(a) CBE) et le brevet européen n'expose pas l'invention de façon suffisamment claire et complète pour qu'un homme du métier puisse l'exécuter (article 100(b) CBE).

Il est requis que le brevet européen EP 0 952 829 soit révoqué en totalité.

Si la division d'opposition envisageait de ne pas faire droit à la requête de l'opposante, il est requis à titre subsidiaire la tenue d'une procédure orale en vertu de l'article 116 CBE.

### 1. L'état de la technique à l'appui de l'opposition

### D1: EP 0 256 933 A1

"Procédé de préparation d'un médicament à base de fénofibrate, médicament obtenu par ce procédé" au nom de ETHYPHARM publié le 24 février 1988

### D<sub>2</sub>: EP 0 519 144 A<sub>2</sub>

"New galenic process for omeprazole containing pellets" au nom de ILSAN ILAC VE HAMMADDELERI SANAYI A.S. publié le 23 décembre 1992

### D<sub>3</sub>: EP 0 330 532 A<sub>1</sub>

"Nouvelle forme galénique du fénofibrate" au nom de FOURNIER INNOVATION ET SYNERGIE publié le 30 août 1989

### D<sub>4</sub>: WO 82/01649

"Nouvelle forme galénique du fénofibrate, son procédé d'obtention, son application comme médicament" au nom de LARUELLE Claude publié le 27 mai 1982

### D<sub>5</sub>: WO 96/01621

"New beads for controlled release and a pharmaceutical preparation containing the same" au nom de ASTRA AKTIEBOLAG publié le 25 janvier 1996

### D6: US 4,412,986

"Nifedipine-containing solid preparation composition" au nom de YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL publié le 1<sup>et</sup> novembre 1983

### D7: EP 0 761 208 A1

"Procédé de préparation de formes pharmaceutiques sèches et les compositions ainsi réalisées" au nom des Laboratoires EFFIK et publié le 12 mars 1997

### D<sub>8</sub>: Article de TEMELJOTOV et al

"Solubilization and dissolution enhancement for sparingly soluble fenofibrate" ACTA PHARM, (1996), volume 46, pages 131-136

### Do: EP 0 793 958 A2

"Verfahren zur Herstellung von Fenofibrat-Präparaten" publié le 10 septembre 1997 au nom du DURACHEMIE

### D<sub>10</sub>: FR 2 758 459

Demande ayant servi de priorité à EP 0 952 829

### D11: Hanbook of Pharmaceutical Excipients

Second Edition (1994) Povidone, page 392, paragraphe 7 (Applications in pharmaceutical formulation or technology

Les documents  $D_1$  à  $D_6$  et  $D_8$  à  $D_{11}$  sont cités comme état antérieur de la technique au titre des articles 54(2) CBE et 56 CBE.

D<sub>7</sub> et D<sub>9</sub> sont également cités au titre des articles 54(2) et 56 CBE à l'encontre du brevet EP 0 952 829 dont la priorité n'est pas valable (voir point 2 ci-dessous).

### 2. Perte du droit de priorité

En vertu de l'avis G/298, les conditions requises à l'article 87(1) CBE pour qu'il puisse être revendiqué la priorité d'une demande portant sur la "même invention", signifient qu'il ne convient de reconnaître qu'une revendication figurant dans une demande de brevet européen bénéficie de la priorité d'une demande antérieure conformément à l'article 88 CBE que si l'homme du métier peut, en faisant appel à ses connaissances générales, déduire directement

et sans ambiguïté l'objet de ces revendications de la demande antérieure considérée dans son ensemble.

En la présente espèce, la revendication 1 du brevet EP 0 952 829 se lit comme suit :

"Composition de fénofibrate à libération immédiate comprenant :

- a) un support inerte hydrosoluble recouvert d'au moins une couche contenant le fénofibrate sous forme micronisée avec une taille inférieure à 20 µm, un polymère hydrophile et éventuellement un tensioactif; ledit polymère hydrophile représentant au moins 20 % en poids du poids de l'élément a); et
- b) éventuellement une ou plusieurs phase(s) ou couche(s) externe(s),

alors que la revendication 1 de la demande FR 97 00479 (D<sub>10</sub>) avait le libellé suivant :

### "Composition comprenant:

- a) un support inerte hydrodispersible recouvert d'au moins une couche contenant un principe actif fénofibrate sous forme micronisée avec une taille inférieure à 10  $\mu$ m, un polymère hydrophile et éventuellement un tensioactif ; ledit polymère hydrophile représentant au moins 10 % en poids du poids de l'élément a) ; et
- b) éventuellement une ou plusieurs phase(s) ou couche(s) externe(s).

A la lecture de la revendication 1 du brevet EP 0 952 829, il semblerait que l'élément essentiel de l'invention revendiquée soit la présence du polymère hydrophile en une quantité représentant au moins 20 % en poids de l'élément a).

Cette caractéristique n'est ni divulguée expressément, ni ne ressort directement et saus ambiguïté du texte de la demande prioritaire dans laquelle il est mentionné que le polymère hydrophile représente au moins 10 % en poids de l'élément a) et où le seul exemple de réalisation page 13 révèle une quantité de PVP égale à 31,6 % de l'élément a).

Ainsi, la division d'opposition devra reconnaître que la caractéristique présentée comme essentielle, au moins 20 % de polymère hydrophile, ne ressort pas directement et sans ambiguïté du texte de la demande prioritaire et que par conséquent le droit de priorité doit être refusé au brevet européen EP 0 952 829.

La date à prendre en considération est donc celle de son dépôt, à savoir le 16 janvier 1998.

### 3. Révocation en vertu de l'article 100(a) CBE

### 3.1. Revendication 1

### 3.1.1. Défaut de nouveauté au regard de D1

Rien ne permet de penser que la limite de 20 % constitue un véritable seuil responsable des propriétés particulières de la composition de fénofibrate, aussi cette caractéristique ne doit pas être prise en compte pour la définition de l'objet de l'invention.

En conséquence, puisque le document D<sub>1</sub> décrit des granulés à base de fénofibrate, chaque granulé comportant un noyau neutre (page 2, ligne 48), ledit noyau neutre pouvant être un cristal de saccharose recouvert d'amidon, donc un support inerte hydrosoluble, ledit noyau neutre étant recouvert d'une couche à base de fénofibrate dont les dimensions sont de préférence de l'ordre de 10 μm, donc du fénofibrate présentant une taille inférieure à 20 μm (page 2, lignes 48-49), la couche de fénofibrate comprenant également de la PVP polymère hydrophile (page 3, Exemple de formulation), il reprend par conséquent l'ensemble des éléments de la revendication 1.

La revendication 1 est donc dépourvue de nouveauté au regard de D1.

# 3.1.2. Défant d'activité inventive au regard de D1 et D6 pris en combinaison

L'état antérieur de la technique le plus proche est D<sub>1</sub> puisque ce document est relatif à une formulation galénique ayant une structure identique à celle de la composition revendiquée.

Par rapport à ce document, le problème technique à résoudre est d'améliorer la biodisponibilité du fénofibrate donc son profil de dissolution.

La solution proposée par l'invention est un granulé spécifique comprenant selon la revendication 1:

a) un support inerte hydrosoluble recouvert d'au moins une couche contenant le fénofibrate sous forme micronisée avec une taille inférieure à 20 µm, un polymère hydrophile et éventuellement un tensioactif; ledit polymère hydrophile représentant au moins 20 % en poids du poids de l'élément a); et

b) éventuellement une ou plusieurs phase(s) ou couche(s) externe(s).

Or, dans D<sub>6</sub>, les exemples 10 et 21 décrivent des compositions de nifédipine montrant une biodisponibilité améliorée (Résumé + colonne 1, ligne 64) et qui contiennent de la polyvinyl pyrrolidone coprécipitée avec la nifédipine, ladite polyvinyl pyrrolidone représentant 30 % en poids du total.

Ainsi, il aurait été évident pour l'homme du métier qui souhaite améliorer la biodisponibilité du fénofibrate et qui connaissait de  $D_1$  des structures ayant de faibles taux de polyvinyl pyrrolidone, d'augmenter la quantité de polyvinyl pyrrolidone comme divulgué à partir de l'enseignement de  $D_6$ , pour avoir une formulation à libération immédiate, arrivant ainsi à l'invention sans faire preuve d'activité inventive.

Par ailleurs, les formulations décrites dans D<sub>6</sub> contiennent également du laurylsulfate (colonne 2, lignes 29-30 et exemple 4), privant également d'activité inventive des compositions revendiquées qui contiennent un tensioactif.

# 3.1.3. Défaut d'activité inventive au regard de D1 et D7 pris en combinaison

Partant de D<sub>1</sub>, l'homme du métier qui cherche à préparer des compositions à libération immédiate contenant au moins 20 % d'un polymère hydrophile, notamment de la polyvinyl pyrrolidone, appliquerait l'enseignement de D<sub>2</sub> qui décrit des formulations pharmaceutiques à libération immédiate préparées par pulvérisation sur des granulés neutres d'une solution de principe actif + PVP + solvant dans un courant d'air chaud afin d'obtenir des granulés enrobés

de principe actif de façon parfaitement homogène (page 6, lignes 55-57); les granulés neutres sont à base de lactose (page 6, ligne 57) et les taux de PVP sont compris entre 70 et 79 % (tableau 1, page 8) pour la progestérone et égale à au moins 45 % pour le fénofibrate (page 19, lignes 10-15, tableau lignes 10-15).

Ainsi, l'homme du métier arriverait à l'objet de la revendication 1 sans faire preuve d'activité inventive.

### 3.1.4. Défaut d'activité inventive au regard de D1 et D2 pris en combinaison

D<sub>8</sub> enseigne des préparations pharmaceutiques comprenant du fénofibrate et présentant une dissolution améliorée, amélioration de dissolution qui est liée soit à la taille des particules, soit à la présence de tensioactif, soit à celle d'un agent désintégrant (pages 131-132).

La polyvinyl pyrrolidone peut être utilisée en association avec le sodium laurylsulfate (pages 133-136); le sodium laurylsulfate améliore la dissolution des compositions, notamment lorsqu'il est utilisé en association avec du fénofibrate micronisé (figure 2a).

Bien que D<sub>8</sub> enseigne que la vitesse de désintégration maximale est dans la fourchette de 3 à 5 % de PVP, et que l'augmentation des quantités de polymères n'apportent pas d'effets bénéfiques, aucun enscignement contraire ne ressort de D<sub>8</sub> qui pourrait éloigner l'homme du méticr de tester des concentrations d'au moins 20 %, concentrations qui permettraient donc d'obtenir un résultat tout à fait attendu.

En conséquence, la revendication 1 est dépourvue d'activité inventive au regard des documents  $D_1$  et  $D_8$  pris en combinaison.

# 3.1.5. Défaut d'activité inventive au regard des documents D<sub>1</sub> et D<sub>11</sub> pris en combinaison

D<sub>11</sub> qui est considéré comme un ouvrage de référence dans l'industrie pharmaceutique et fait donc partie des connaissances générales de l'homme du métier, indique page 392, paragraphe 7, ligne 14:

"Povidone (PVP) is used as a solubilizer in oral and pharmaceutical formulations and has been shown to enhance dissolution of poorly soluble drugs from solid-dosage forms (...) The solubility of poorly soluble drugs may be increased by mixing with povidone (PVP)"

De ce fait, face au problème technique consistant à vouloir augmenter la solubilité d'un principe actif faiblement soluble comme le fenofibrate, l'homme du métier aurait nécessairement et de façon naturelle cherché à augmenter la proportion d'agent responsable de l'amélioration de la solubilité du fénofibrate, donc d'augmenter en particulier celle de la PVP, excipient connu de l'homme du métier pour cette faculté.

Il n'y a donc aucune preuve d'activité inventive à modifier de la sorte la composition connue de D<sub>1</sub> pour aboutir à l'objet revendiqué.

La revendication I est donc dépourvue d'activité inventive au regard de D<sub>1</sub> et D<sub>11</sub> pris en combinaison.

### 3.1.6. Défaut d'activité inventive pour vaste portée

La revendication I vise à protéger des compositions de fénofibrate à libération immédiate comprenant comme caractéristique essentielle un polymère hydrophile, le polymère hydrophile étant défini dans la description page 3, ligne 5, paragraphe [0026].

Ce polymère hydrophile doit représenter au moins 20 % en poids de a).

Or, le seul exemple du brevet concerne la polyvinyl pyrrolidone en une concentration de 31,6 %.

La présence des polymères hydrophiles dans ces concentrations particulières permet d'obtenir une meilleure biodisponibilité du produit.

Puisque c'est l'effet technique qui est mis en avant pour justifier l'activité inventive, on ne peut raisonnablement penser que cet effet technique puisse être obtenu avec pratiquement tous les composés hydrophiles tels qu'ils sont décrits dans la description et ce systématiquement à une concentration d'au moins 20 %.

Le fait que le titulaire ait montré que la polyvinyl pyrrolidone à 31,6 % augmentait la biodisponibilité du fénofibrate, ne serait être considéré comme une preuve suffisante qui permettrait de conclure que pratiquement tous les composés hydrophiles utilisés dans une concentration d'au moins 20 % puissent avoir cette activité. De surcroît, comme nous l'avons écrit précédemment, rien ne permet de penser que la limite de 20 % consitue un véritable seuil responsable d'une rupture des propriétés de la composition de fénofibrate, et ceci d'autant moins qu'elle se situe à mi-chemin entre la première limite de 10 % énoncée dans le document de priorité et la seule valeur exemplifiée dans le brevet, à savoir 31,6 %.

### 3.2. Revendication 2

Cette revendication dépendante de la revendication 1 elle-même dépourvue d'activité inventive, précise que la dimension particulière est inférieure ou égale à 10 µm.

Cette caractéristique que l'on retrouve dans les documents D<sub>1</sub> et D<sub>3</sub> ne suffit pas à conférer une activité inventive à la revendication 2 dans la mesure où l'homme du métier sait que plus les tailles de particules sont faibles, meilleure est la surface de contact avec l'eau, donc meilleure est la dissolution.

### 3.3. Revendication 3

Cette revendication dépendante des revendications 1 et 2 dépourvues d'activité inventive, précise que le polymère hydrophile est choisi parmi les différents polymères hydrophiles couranment utilisés dans le domaine pharmaceutique. Ces polymères sont cités par exemple dans D<sub>4</sub> et D<sub>5</sub> (page 6, lignes 6-12) et font partie des connaissances générales de l'homme du métier, privant cette revendication d'activité inventive pour les raisons énoncées précédemment.

### 3.4. Revendication 4

Cette revendication dépendante de la revendication 3 dépourvue d'activité inventive, concerne un polymère hydrophile particulier et est donc dépourvue d'activité inventive pour les mêmes raisons que la revendication 3.

### 3.5. Revendication 5

Cette revendication dépend des revendications 1 à 4 dépourvues d'activité inventive.

La présence et le rôle des tensioactifs sont connus des documents  $D_3$  et  $D_6$  et cette caractéristique ne suffit donc pas à conférer une activité inventive à la revendication 5.

### 3.6. Revendication 6

Cette revendication dépendante de la revendication 5 dépourvue d'activité inventive, précise les types de tensioactifs choisis. Elle est dépourvue d'activité inventive pour les mêmes raisons que la revendication 5, dans la mesure où les tensioactifs cités et leur utilisation relèvent des connaissances générales de l'homme du métier.

### 3.7. Revendication 7

Cette revendication dépendante des revendications 5 et 6 dépourvues d'activité inventive, est relative à des compositions dans lesquelles le fénofibrate et le tensioactif sont co-micronisés. Cette caractéristique qui est divulguée en totalité dans le document D<sub>3</sub> ne confère par conséquent pas d'activité inventive à cette revendication.

### 3.8. Revendication 8

Cette revendication dépendante de la revendication 7 dépourvue d'activité inventive, précise que le tensio-actif est le laurylsulfate de sodium couramment utilisé dans les documents de l'état antérieur de la technique  $(D_1, D_3 ...)$ . Cette revendication est donc dépourvue d'activité inventive pour les mêmes raisons que la revendication 7.

### 3.9. Revendication 9

Cette revendication dépendante des revendications 1 à 8 dépourvues d'activité inventive, précise que le support inerte hydrosoluble est un dérivé de sucre, de l'amidon hydrolysé ou leur mélange. Ces supports inertes particuliers sont soit décrits dans D<sub>1</sub> et dans D<sub>4</sub>, soit relèvent des connaissances générales de l'homme du métier. Par conséquent, cette caractéristique ne confère pas d'activité inventive à la revendication 9.

### 3.10. Revendication 10

Cette revendication dépendante des revendications 1 à 9 dépourvues d'activité inventive, est dépourvue d'activité inventive selon le même raisonnement que pour la revendication 9.

### 3.11. Revendication 11

Cette revendication dépendante des revendications 1 à 10 dépourvues d'activité inventive, précise que le support inerte hydrosoluble a une taille comprise entre 50 et 500 µm. Il est connu de D<sub>1</sub> que les supports neutres peuvent avoir une dimension de 300 µm de diamètre, valeur qui est comprise dans le domaine revendiqué. Le domaine particulier revendiqué ne conférant aucun effet inattendu, la revendication 11 est dépourvue d'activité inventive.

### 3.12. Revendication 12

Cette revendication dépendante des revendications 1 à 11 dépourvues d'activité inventive, précise le rapport pondéral fénofibrate-polymère hydrophile. Aucune donnée dans le brevet ne suggère que ces rapports pondéraux soient particulièrement avantageux dans la mesure où ils sont compris dans les rapports pondéraux divulgués dans les documents de l'état antérieur de la technique. Par conséquent, la revendication 12 est dépourvue d'activité inventive.

### 3.13. Revendication 13

Cette revendication dépendante des revendications 1 à 12 dépourvues d'activité inventive, est elle-même dépourvue d'activité inventive pour les mêmes raisons que la revendication 12.

### 3.14. Revendication 14

Cette revendication dépendante des revendications 1 à 13 dépourvues d'activité inventive, est elle-même dépourvue d'activité inventive pour les mêmes raisons que les revendications 12 et 13.

### 3.15. Revendication 15

Cette revendication dépendante de la revendication 14 dépourvue d'activité inventive, est ellemême dépourvue d'activité inventive pour les mêmes raisons que la revendication 14.

### 3.16. Revendication 16

Cette revendication dépendante des revendications 1 à 16 dépourvues d'activité inventive, précise que le polymère hydrophile est présent en plus de 25 % en poids. Aucun résultat ne montre que ce domaine est particulièrement avantageux par rapport au domaine divulgué dans D<sub>7</sub>. Par conséquent, cette revendication est également dépourvue d'activité inventive.

### 3.17. Revendications 21 à 24

Ces revendications dépendantes de revendications qui sont dépourvues d'activité inventive, ne contiennent pas de caractéristiques qui puissent leur conférer une activité inventive.

### 3.18. Revendication 25

Cette revendication est dépendante des revendications 1 à 24 dépourvues d'activité inventive.

La caractéristique additionnelle est divulguée dans D<sub>3</sub> dont la figure 1 montre qu'au bout de 20 min avec une concentration en laurylsulfate de 5,5 % en poids, environ 95 % de fénofibrate sont dissous. Par conséquent, la cinétique de dissolution est d'au moins 50 % en 20 min et 75 % en 30 min. Il en résulte donc que les exigences sur des temps plus courts sont également remplies et par conséquent cette caractéristique ne confère pas d'activité inventive à la revendication 25.

### 3.19. Revendications 26 et 27

Ces revendications dépendantes des revendications 1 à 25 dépourvues d'activité inventive, comprennent des caractéristiques supplémentaires qui font partie des connaissances techniques générales de l'homme du métier et ne confèrent par conséquent aucune activité inventive à ces revendications.

### 3.20. Revendication 28

C'est une revendication indépendante.

Elle vise à protéger un procédé de fabrication de la composition pharmaceutique selon l'invention. D<sub>7</sub> décrit un procédé qui comprend la préparation d'un suspension de principe actif dans une solution de polymères hydrophiles, l'application de la suspension de l'étape a) sur un support inerte hydrosoluble, le principe actif pouvant être du fénofibrate (D<sub>7</sub>, page 6, lignes 54-57).

Pour l'homme du métier qui connaît de D<sub>i</sub> et D<sub>3</sub> la possibilité d'utiliser du fénofibrate micronisé et qui cherche à améliorer sa solubilité, il aurait été évident d'appliquer le procédé décrit dans D<sub>7</sub> au fénofibrate micronisé arrivant ainsi à l'invention sans faire preuve d'activité inventive.

### 3.21. Revendications 29 et 30

Ces revendications dépendantes de la revendication 28 dépourvue d'activité inventive, ajoutent des caractéristiques qui relèvent des connaissances générales de l'homme du métier et ne confèrent par conséquent aucune activité inventive à ces revendications.

### 4. Révocation en vertu de l'article 100(b) CBE

Le brevet EP 0 952 829 ne divulgue qu'un exemple de réalisation, à savoir une composition comprenant 31,6 % de PVP. Une telle divulgation est normalement suffisante lorsqu'elle permet à l'homme du métier d'exécuter l'invention dans toute sa portée. Or, en la présente espèce, l'homme du métier ne peut pas mettre en œuvre tous les modes de réalisation couverts par la caractéristique "au moins 20 % de polymère hydrophile" sans que cela ne nécessite de sa part des efforts excessifs pour trouver le pourcentage adéquat pour chaque polymère hydrophile.

Par ailleurs, le libellé de la revendication 1 suggère que l'on pourrait avoir des quantités tellement importantes de polymère hydrophile que les compositions seraient certainement inaptes à permettre une libération immédiate du fénofibrate. Or, à la lecture de l'ensemble du

brevet, il semble qu'une composition ne puisse pas contenir plus de 60 % de polymère hydrophile, valeur maximale spécifiquement revendiquée dans la revendication 17 au-delà de laquelle les compositions scraient inaptes à améliorer la biodisponibilité du fénofibrate.

# 5. Conclusions

Au vu de des documents  $D_1$  à  $D_{11}$ , le brevet EP 0 952 829 ne satisfait pas aux exigences des articles 54, 56 et 83 CBE et doit être révoqué en totalité.

Si la division d'opposition envisageait de ne pas faire droit à la requête de l'opposante, il est requis à titre subsidiaire la tenue d'une procédure orale en vertu de l'article 116 CBE.

# Handbook of PHARMACEUTICAL EXCIPIENTS

**Second Edition** 

Edited by
Ainley Wade and Paul J Weller

 $\langle \cdot \rangle$ 

© Copyright 1986, 1994 by the American Pharmaceutical Association, 2215 Constitution Avenue NW, Washington DC 20037-2985, USA, and The Pharmaceutical Press, Royal Pharmaceutical Society of Great Britain, 1 Lambeth High Street, London, SE1 7JN, England.
•
A catalogue record for this book is available from the British Library.
Library of Congress Catalog Card Number: 94-79492.
International Standard Book Number (ISBN) in the UK: 0 85369 305 6 International Standard Book Number (ISBN) in the USA: 0 91730 66 8
No part of this publication may be reproduced or transmitted in any form or by any means, electronic or mechanical, including photocopy, recording, or any information storage or retrieval system, without prior written permission from the joint publishers.
Typeset in Great Britain by Alden Multimedia, Northampton. Printed and bound in Great Britain by
·:

# **Povidone**

### 1. Nonproprietary Names

BP: Povidone PhEur: Polyvidonum USP: Povidone

### 2. Synonyms

E1201; Kollidon; Plasdone; poly[1-(2-oxo-1-pyrrolidiny])ethylene]; polyvidone; polyvinylpyrrolidone; PVP; 1-vinyl-2-pyrrolidinone polymer.

### 3. Chemical Name and CAS Registry Number

1-Ethenyl-2-pyrrolidinone homopolymer [9003-39-8]

### 4. Empirical Formula Molecular Weight

(C<sub>6</sub>H<sub>9</sub>NO)<sub>a</sub> 2500-3 000 000 The USP XXII (Suppl 9) describes povidone as a synthetic polymer consisting essentially of linear 1-vinyl-2-pyrrolidinone groups, the degree of polymerization of which results in polymers of various molecular weights. It is characterized by

polymers of various molecular weights. It is characterized by its viscosity in aqueous solution, relative to that of water, expressed as a K-value, ranging from 10-120. The K-value is calculated using Fikentscher's equation<sup>(1)</sup> shown below:

$$\log z = c \left( \frac{75k^2}{1 + 1.5kc} \right) + k$$

where z is the relative viscosity of the solution of concentration c, k is the K-value x  $10^{-3}$ , and c is the concentration in % w/v. Alternatively, the K-value may be determined from the following equation:

$$K - value = \frac{\sqrt{300c\log z + (c + 1.5c\log z)^2 + 1.5}}{0.15c + 0.03c^2}$$

where z is the relative viscosity of the solution of concentration c, k is the K-value x  $10^{-3}$ , and c is the concentration in % w/v. Approximate molecular weights for different povidone grades are shown below:

K-value	Approximate molecular weight	
12	2500	
15	8000	
17	10 000	
25	30 000	
30	50 000	
60	400 000	
90	1 000 000	
120	3 000 000	

See also Section 8.

### 5. Structural Formula

### 6. Functional Category

Suspending agent; tablet binder.

# 7. Applications in Pharmaceutical Formulation or Technology

Although povidone is used in a variety of pharmaceutical formulations it is primarily used in solid dosage forms. In tableting, povidone solutions are used as binders in wet granulation processes. Povidone is also added to powder blends in the dry form and granulated in situ by the addition of water, alcohol or hydroalcoholic solutions. Povidone solutions may also be used as coating agents.

Povidone is additionally used as a suspending, stabilizing or viscosity-increasing agent in a number of topical and oral suspensions and solutions. The solubility of a number of poorly soluble active drugs may be increased by mixing with

povidone.
Special grades of pyrogen free povidone are available and have been used in parenteral formulations, see Section 14.

Use	Concentration (%)		
Carrier for drugs Dispersing agent Eye-drops Suspending agent Tablet binder, tablet diluent, or coating agent	10-25 up to 5 2-10 up to 5 0.5-5		

### 8. Description

Povidone is a fine, white to creamy-white colored, odorless or almost odorless, hygroscopic powder. Povidones with K-values equal to or lower than 30 are manufactured by spraydrying and exist as spheres. Povidone K-90 and higher K-value povidones are manufactured by drum drying and exist as plates.

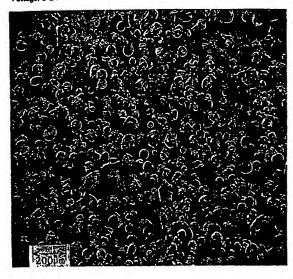
### 9. Pharmacopeial Specifications

Test	PhEur 1990	USP XXII (Suppl 9)
Identification	+	+
рН		3.0-7.0
Appearance of solution	+	-
Water	≤ 5.0%	≤ 5.0%
Residue on ignition	_	≤ 0.1%
Sulfated ash	≤ 0.1%	
Lead		< 10 ppm
Heavy metals	< 10 ppm	_
Aldehydes	≤ 0.2%	≤ 0.2%
Hydrazine	_ '	≤ 1 ppm
Vinylpyrrolidinone	≤ 0.2%	≤ 0.2%
K-value		
≤ 15	85.0-115.0%	85.0-115.0%
>15	90.0-108.0%	90.0-108.0%
Nitrogen content	11.5-12.8%	11.5-12.8%

### 10. Typical Properties

Acidity/alkalinity: pH = 3.0-7.0 (5% w/v aqueous solution) Compressibility: see HPE Data. Density: 1.17-1.18 g/cm<sup>3</sup> Excipient: Povidone K-15 (Plasdone K-15)

Manufacturer: ISP Lot No.: 82A-1 Magnification: 60x Voltage: 5 kV



SEM: 3

Excipient: Povidone K-26/28 (*Plasdone* K-26/28) Manufacturer: ISP

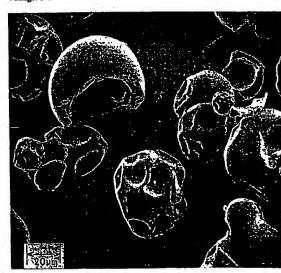
Manufacturer: (SP Lot No.: 82A-2 Magnification: 60x Voltage: 5 kV



SEM: 2

Excipient: Povidone K-15 (Plasdone K-15)

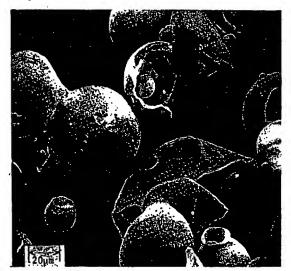
Manufacturer: ISP Lot No.: 82A-1 Magnification: 600x Voltage: 5 kV



SEM: 4

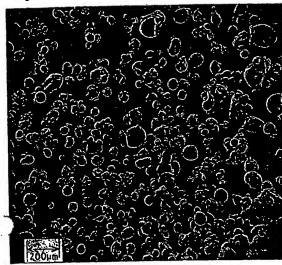
Excipient: Povidone K-26/28 (Plasdone K-26/28)

Manufacturer: ISP Lot No.: 82A-2 Magnification: 600x Voltage: 10 kV



SEM: 5 Excipient: Povidone K-30 (Plasdone K-30)

Manufacturer: ISP Lot No.: 82A-4 Magnification: 60x Voltage: 10 kV



SEM: 7

Excipient: Povidone K-30 (Kollidon K-30) Manufacturer: BASF Corporation

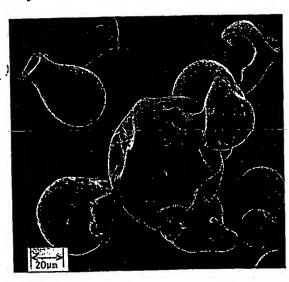
Magnification: 60x Voltage: 2 kV



SEM: 6

Excipient: Povidone K-30 (Plasdone K-30)

Manufacturer: ISP Lot No.: 82A-4 Magnification: 600x Voltage: 10 kV



SEM: 8

Excipient: Povidone K-30 (Kollidon K-30)

Manufacturer: BASF Corporation

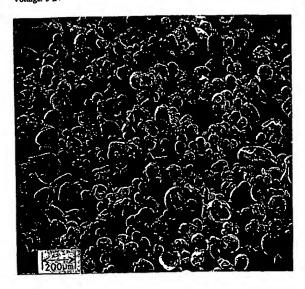
Magnification: 600x Voltage: 5 kV



SEM: 9

Excipient: Povidone K-29/32 (Plasdone K-29/32)

Manufacturer: ISP Lot No.: 82A-3 Magnification: 60x Voltage: 5 kV



SEM: 11

Excipient: Povidone K-90F (Kollidon K-90F)

Manufacturer: BASP Corporation

Magnification: 60x Voltage: 5 kV



**SEM: 10** 

ļ

Excipient: Povidone K-29/32 (Plasdone K-29/32)

Manufacturer: ISP Lot No.: 82A-3 Magnification: 600x Voltage: 10 kV



SEM: 12

Excipient: Povidone K-90F (Kollidon K-90F)

Manufacturer: BASF Corporation

Magnification: 600x Voltage: 5 kV



Density (bulk):
0.44 g/cm³ for Kollidon 25;
0.11-0.25 g/cm³ for Kollidon 90;
0.31 g/cm³ for Plasdone K-30.
See also HPE Data.
Density (tapped):
0.53 g/cm³ for Kollidon 25;
0.40 g/cm³ for Plasdone K-30.
See also HPE Data.
Flowability: see HPE Data.
Hyperseconicity: providene is N

Hygroscopicity: povidone is very hygroscopic, significant amounts of moisture being absorbed at low relative humidities. See HPE data.

Melting point: softens at 150°C

Particle size distribution:  $90\% > 50\mu m$ ,  $50\% > 100 \mu m$ ,  $5\% > 200 \mu m$  in size for Kollidon 25/30;  $90\% > 200 \mu m$ ,  $95\% > 250 \mu m$  in size for Kollidon  $90^{(2)}$ 

Solubility: freely soluble in acids, chloroform, ethanol, ketones, methanol and water; practically insoluble in ether, hydrocarbons and mineral oil. In water the concentration of a solution is limited only by the viscosity of the resulting solution which is a function of the K-value. See also HPE Data.

Viscosity (dynamic): the viscosity of aqueous povidone solutions depends on both the concentration and molecular weight of the polymer employed, see Fig. 1. See also Tables I and II.<sup>(2)</sup>

Table I: Dynamic viscosity of 10% w/v aqueous povidone (Kollidon) solutions at  $20^{\circ} C.^{(2)}$ 

Grade	Dynamic viscosity (mPa s)	
K-11/14	1.3-2.3	
K-16/18	1.5-3.5	
K-24/27	3.5-5.5	
K-28/32	5.5-8.5	
K-85/95	300-700	

Table II: Dynamic viscosity of 5% w/v povidone (Kollidon) solutions in ethanol and propan-2-ol at 25°C. (2)

Grade	Dynamic v	iscosity (mPa s)	
<b>0.</b>	Ethanol	Propan-2-ol	
K-12PF	1.4	2.7	
K-17PF	1.9	3.1	
K-25	2.7	4.7	
K-30	3.4	5.8	
K-90	53.0	90.0	

	HPE Laboratory Project Data		
¢	Method	Lab#	Results
Average flow rate			
Povidone K-15	FLO-I	14	20 g/s
Povidone K-29/32	FLO-I	14	16 g/s
Povidone K-30	FLO-1	14	Poor flow
Bulk/tap density Povidone K-15	BTD-1	1	B: 0.467 g/cm <sup>3</sup>
TOTAGONO IC 19			T: 0.568 g/cm <sup>3</sup>
Povidone K-15	BTD-7	14	B: 0.490 g/cm <sup>3</sup> T: 0.570 g/cm <sup>3</sup>
Povidone K-29/32	BTD-1	1	B: 0.368 g/cm <sup>3</sup>
			T: 0.472 g/cm <sup>3</sup>
Povidone K-29/32	BTD-7	14	B: 0.400 g/cm <sup>3</sup> T: 0.479 g/cm <sup>3</sup>

### Continued

	HPE Laboratory Project Data				
	Method	Lab#	Results		
Povidone K-30	BTD-1	1	B: 0.316 g.cm <sup>3</sup>		
			T: 0.410 g/cm <sup>3</sup>		
Povidone K-30	BTD-7	14	B: 0.350 g/cm <sup>3</sup>		
			T: 0.420 g/cm <sup>3</sup>		
Compressibility					
Povidone K-15	COM-4,5,6	29	See Fig. 2 (a)		
Povidone K-29/32	COM-4,5,6	20	See Fig. 3 (6)		
Povidone K-29/32	COM-7	12	See Fig. 4 (c)		
Povidone K-30	COM-4,5,6	29	See Fig. 5 (d)		
Moisture content			•		
Povidone K-15	MC-3	1	5.31%		
Povidone K-29/32	MC-3	1	4.43%		
Povidone K-26/28	MC-15	15	4.50%		
Povidone K-30	MC-3	l	3.36%		
Povidone USP	EMC-1	15	See Fig. 6		
Povidone K-15	SDI-2	26	See Fig. 7 (a)		
Povidone K-29/32	SD1-2	26	See Fig. 8 <sup>(c)</sup>		
Povidone K-30	SDI-2	26	See Fig. 9 (d)		
Solubility for povidon	e K-15				
Ethanol (95%)	SOL-2	l ·	l g/mL		
n-Hexane	SOL-I	l	0.012 mg/mL		
Water	SOL-2	1	1 g/mL		
Solubility for povidon	e K-29/32				
Ethanol (95%)	SOL-2	1	l g/mL		
n-Hexane	SOL-I	ı	0.016 mg/mL		
Water	SOL-2	1	1 g/mL		
Solubility for povidone K-30					
Ethanol (95%)	SOL-2	ì	l g/mL		
n-Hexane	SOL-1	1	0.010 mg/mL		
Water	SOL-2	1	l g/mL		

Supplier:

a. ISP (Plasdone K-15, Lot No.: G-453);

b. ISP (Plasdone K-29/32, Lot No.: G-90920B-79);

c. ISP (Plasdone K-29/32, Lot No.: G-90920B-76);

d. ISP (Plasdone K-30, Lot No.: G-80905A-105).

All other samples ISP (Plasdone, unspecified lot number).

### 11. Stability and Storage Conditions

Povidone darkens to some extent on heating at 150°C, with a reduction in aqueous solubility. It is stable to a short cycle of heat exposure around 110-130°C; steam sterilization of an aqueous solution does not alter its properties. Aqueous solutions are susceptible to mold growth and consequently require the addition of suitable preservatives.

Povidone may be stored under ordinary conditions without undergoing decomposition or degradation. However, since the powder is hygroscopic, it should be stored in an airtight container in a cool, dry, place.

### 12. Incompatibilities

Povidone is compatible in solution with a wide range of inorganic salts, natural and synthetic resins and other chemicals. It forms molecular adducts in solution with sulfathiazole, sodium salicylate, salicylic acid, phenobarbital, tannin and other compounds, see Section 19. The efficacy of some preservatives, e.g. thimerosal, may be adversely affected by the formation of complexes with povidone.

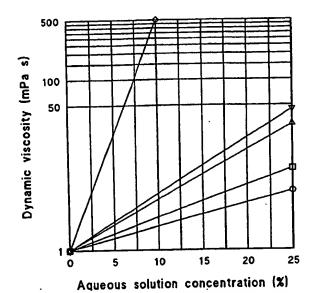


Fig. 1: Dynamic viscosity of various grades of povidone (Kollidon) in water at 25°C. (2)

- O Kollidon K-12PF
- ☐ Kollidon K-17PF
- △ Kollidon K-25

  ∨ Kollidon K-30
- ♦ Kollidon K-90

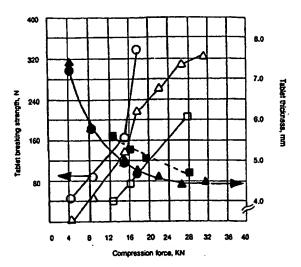


Fig. 3: Compression characteristics of povidone K-29/32 (Plasdone K-29/32).

- O Unlubricated, Carver laboratory press (COM-5)
- △▲ Lubricated, Carver laboratory press (COM-6)

  □■ Lubricated, instrumented Stokes model F-single punch press (COM-4)

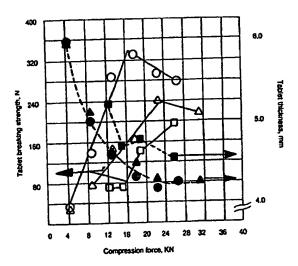


Fig. 2: Compression characteristics of povidone K-15 (Plasdone K-15).

- O Unlubricated, Carver laboratory press (COM-5)
- △▲ Lubricated, Carver laboratory press (COM-6)
- □■ Lubricated, instrumented Stokes model F-single punch press (COM-4)

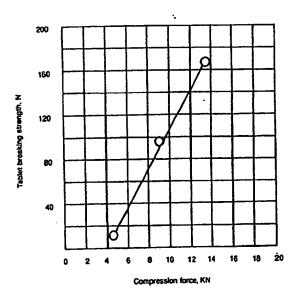


Fig. 4: Compression characteristics of povidone K-29/32 (Plasdone K-29/32). Tablet weight: 500 mg

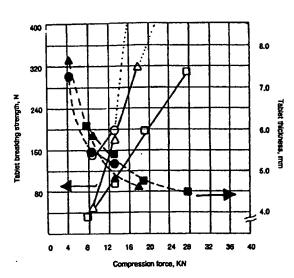


Fig. 5: Compression characteristics of povidone K-30 (*Plasdone K-30*).

O ● Unlubricated, Carver laboratory press (COM-5)
 △ ▲ Lubricated, Carver laboratory press (COM-6)

☐ Lubricated, instrumented Stokes model F-single punch press (COM-4)

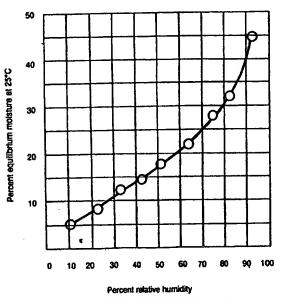
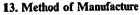


Fig. 6: Equilibrium moisture content of povidone (Plasdone). (3)



Povidone is manufactured by the Reppe process. Acetylene and formaldehyde are reacted in the presence of a highly active copper acetylide catalyst to form butynediol which is hydrogenated to butanediol and then cyclodehydrogenated to form

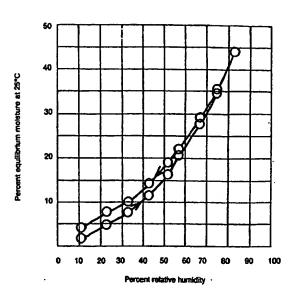


Fig. 7: Sorption-desorption isotherm of povidone K-15 (*Plasdone K-15*).

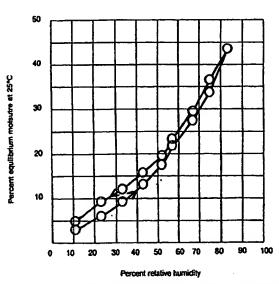


Fig. 8: Sorption-desorption isotherm of povidone K-29/32 (*Plasdone K-29/32*).

butyrolactone. Pyrrolidone is produced by reacting butyrolactone with ammonia. This is followed by a vinylation reaction in which pyrrolidone and acetylene are reacted under pressure. The monomer, vinylpyrrolidone, is then polymerized in the presence of a combination of catalysts to produce povidone.

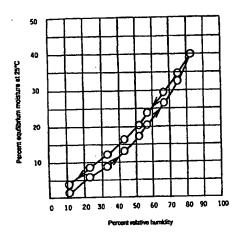


Fig. 9: Sorption-desorption isotherm of povidone K-30 (*Plasdone K-30*).

### 14. Safety

ţ

Povidone has been used in pharmaceutical formulations for many years, being first used in the 1940s as a plasma expander, although it has now been superseded for this purpose by dextran.<sup>(4)</sup>

Povidone is widely used as an excipient, particularly in oral tablets and solutions. When consumed orally, povidone may be regarded as essentially nontoxic since it is not absorbed from the gastrointestinal tract or mucous membranes. (4) Povidone additionally has no irritant effect on the skin and causes no sensitization.

Reports of adverse reactions to povidone primarily concern the formation of subcutaneous granulomas at the injection site of intramuscular injections formulated with povidone. (5) Evidence also exists that povidone may accumulate in the organs of the body following intramuscular injection. (6)

A temporary acceptable daily intake for povidone has been set by the WHO at up to 25 mg/kg body-weight. (7) LD<sub>50</sub> (mouse, IP): 12 g/kg<sup>(8)</sup>

LD<sub>50</sub> (mouse, IP): 12 g/kg<sup>(8)</sup> LD<sub>50</sub> (mouse, IV): > 11 g/kg LD<sub>50</sub> (rat, oral): 8.25 g/kg

### 15. Handling Precautions

Observe normal precautions appropriate to the circumstances and quantity of material handled. Eye protection, gloves and a dust mask are recommended.

### 16. Regulatory Status

Accepted in Europe as a food additive in certain applications. Included in the FDA Inactive Ingredients Guide (IM and IV injections, ophthalmic pfeparations, oral capsules, suspensions and tablets, topical and vaginal preparations). Included in nonparenteral medicines licensed in the UK.

### 17. Pharmacopeias

Br, Cz, Eur, Fr, Ger, Hung, Ind, It, Jpn, Mex, Neth, Rom, Swiss and US.

### 18. Related Substances

Crospovidone.

### 19. Comments

The molecular adduct formation properties of povidone may be used advantageously in solutions, slow release solid dosage forms and parenteral formulations. Perhaps the best known example of povidone complex formation is povidone-iodine which is used as a topical disinfectant.

For accurate standardization of solutions the water content of the solid povidone must be determined before use and taken into account for any calculations.

### 20. Specific References

- Fikentscher H, Herrle K. Polyvinylpyrrolidone. Modern Plastics 1945; 23(3): 157-161,212,214,216,218.
- BASF Corporation. Technical literature: Kollidon grades, polyvinylpyrrolidone for the pharmaceutical industry, 1990.
- Callahan JC, Cleary GW, Elefant M, Kaplan G, Kensler T, Nash RA. Equilibrium moisture content of pharmaceutical excipients. Drug Dev Ind Pharm 1982; 8: 355-369.
- Wessel W, Schoog M, Winkler E. Polyvinylpyrrolidone (PVP), its diagnostic, therapeutic and technical application and consequences thereof. Arzneimittelforschung 1971; 21: 1468-1482.
- Hizawa K, Otsuka H, Inaba H, Izumi K, Nakanishi S. Subcutaneous pseudosarcomatous polyvinylpyrrolidone granuloma. Am J Surg Path 1984; 8: 393-398.
- Christensen M, Johansen P, Hau C. Storage of polyvinylpyrrolidone (PVP) in tissues following long-term treatment with a PVP containing vasopressin preparation. Acta Med Scand 1978; 204: 295-298.
- FAO/WHO. Evaluation of certain food additives and contaminants.
   Twenty-seventh report of the joint FAO/WHO expert committee on food additives. Tech Rep Ser Wld Hlth Org 1983; No. 696.
- Sweet DV, editor. Registry of toxic effects of chemical substances. Cincinnati: US Department of Health, 1987.

### 21. General References

Adeyeye CM, Barabas E. Povidone. In: Brittain HG, editor. Analytical profiles of drug substances and excipients, volume 22. San Diego: Academic Press Inc., 1993: 555-685.

Horn D, Ditter W. Chromatographic study of interactions between polyvinylpyrrolidone and drugs. J Pharm Sci 1982; 71: 1021-1026.

Hsiao CH, Rhodes HJ, Blake MI. Fluorescent probe study of sulfonamide binding to povidone. J Pharm Sci 1977; 66: 1157-1159.
ISP. Technical literature: tableting with *Plasdone*, povidone USP, 1986.

Jager KF, Bauer KH. Polymer blends from PVP as a means to optimize properties of fluidized bed granulates and tablets. Acta Pharm Technol 1984; 30(1): 85-92.

Plaizier-Vercammen JA, DeNève RE. Interaction of povidone with aromatic compounds III: thermodynamics of the binding equilibria and interaction forces in buffer solutions at varying pH values and varying dielectric constant. J Pharm Sci 1982; 71: 552-556.

Robinson BV, Sullivan FM, Borzelleca JF, Schwartz SL. PVP: a critical review of the kinetics and toxicology of polyvinylpyrrolidone (povidone). Chelsea, MI: Lewis Publishers, 1990.

Shefter E, Cheng KC. Drug-polyvinylpyrrolidone (PVP) dispersions. A differential scanning calorimetric study. Int J Pharmaceutics 1980; 6: 179-182.

Smolinske SC. Handbook of food, drug, and cosmetic excipients. Boca Raton, FL: CRC Press Inc, 1992: 303-305.

### 22. Authors

USA: WD Walkling.